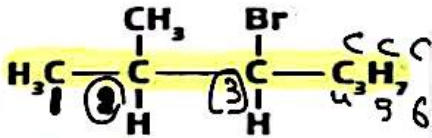


## الكيمياء العضوية

### التسمية

(1) ماهى التسمية الصحيحة للمركب التالى تبعاً لنظام الأيوباك .....



د~ 3 برومو - 2. ميثيل هكسان

ا~ 1 برومو - 2. ميثيل - 1. بروبييل بروبان

ب~ 1 برومو - 1. بروبييل - 2. ميثيل بروبان

ج~ 4 برومو - 5. ميثيل هكسان

(2) ما تسمية الأيوباك للمركب المقابل ؟ .....

أ. 4, 3, 3 - ثلاثي ميثيل نونان

ب. 7, 6 - ثنائي إيثيل - 7 - بروبايل ديكان

ج. 4, 3 - ثنائي ميثيل - 3 - بروبايل ديكان

د. 4 - إيثيل - 4 - 5 - ثنائي ميثيل ديكان

(3) ما تسمية الأيوباك للمركب المقابل ؟ .....

أ. 2 - برومو - 5 - كلورو بنتان

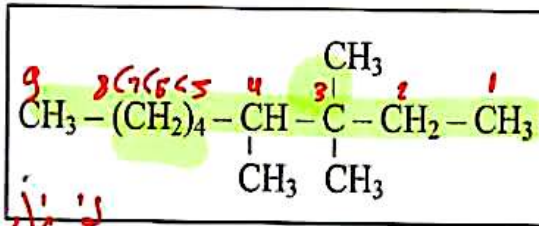
ب. 1 - كلورور - 4 - برومو بنتان

ج. 4 - برومو - 1 - كلورو بنتان

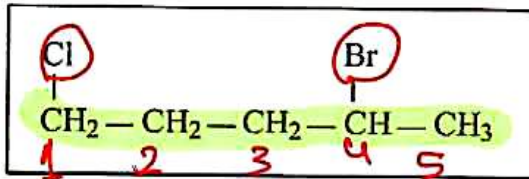
د. 5 - كلورو - 2 - برومو بنتان

(4) ما تسمية الأيوباك للمركب المقابل ؟ .....

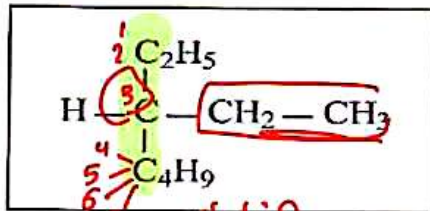
أ. 3 - بيوتيل بنتان



نونان



بنتان



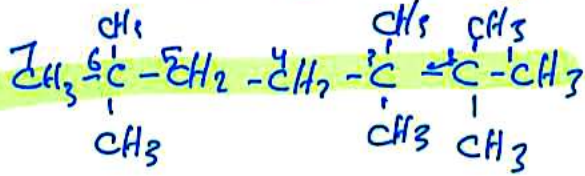
بنتان

صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

ب. ٣ - إيثيل هبتان

- ج. ١ - بيوتيل - ١ - إيثيل - ٢ - ميثيل إيثان  
د. ١ - بيوتيل - ١ - إيثيل بروبان

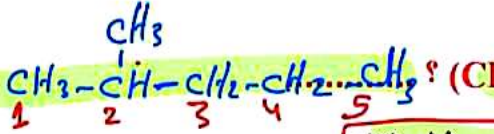
(٥) تسمية المركب  $C(CH_3)_3(CH_2)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_3$  حسب نظام الأيوباك .....



أ. ٦, ٦, ٣, ٣, ٢, ٢, ٢ - سداسي ميثيل هبتان

- ب. ٥, ٥, ٥, ٢, ٢, ١, ١, ١ - ثماني ميثيل بنتان X  
ج. ٥, ٥, ٢, ٢, ١, ١, ١ - سباعي ميثيل هكسان X  
د. ٥, ٥, ٢, ٢ - إيثيل - رباعي ميثيل هبتان

(٦) ما اسم الأيوباك للمركب  $(CH_3)_2CHCH_2CH_2CH_3$  ؟

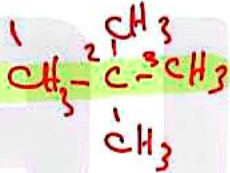


ب. ٢ - ميثيل بنتان

د. ٢, ٢ - ثاني ميثيل بيوتان

أ. ٢ - إيثيل بنتان

ج. ٢, ٢ - ثاني ميثيل بنتان



(٧) الاسم الصحيح حسب نظام الأيوباك لمركب رباعي ميثيل ميثان .....

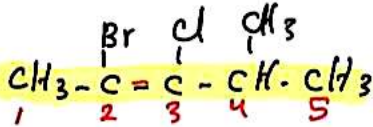
ب. ٢ - ميثيل بيوتان

د. ٣, ٢ - ثاني ميثيل بيوتان

أ. ٢, ٢ - ثاني ميثيل بروبان

ج. ٣, ٢ - ثاني ميثيل بروبان

(٨) يسمى المركب المقابل حسب نظام الأيوباك  $CH_3BrCClCH(CH_3)_2$  .....



أ. ٤ - برومو - ٣ - كلورو - ٢ - ميثيل - ٣ - بنتين

ب. ٤ - برومو - ٣ - كلورو - ٢ - ميثيل - ٢ - بنتين

ج. ٢ - برومو - ٣ - كلورو - ٤ - ميثيل - ٣ - بنتين

د. ٢ - برومو - ٣ - كلورو - ٤ - ميثيل - ٢ - بنتين

(٩) يسمى المركب المقابل حسب نظام الأيوباك .....

أ. ٣ - كلورو - ٣ - إيثيل - ١ - بيوتان

ب. ٣ - كلورو - ١ - بنتاين

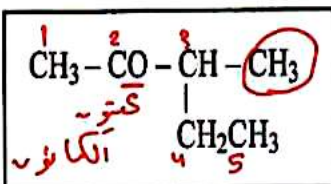
ج. ٣ - كلورو - ٣ - ميثيل - ١ - بنتاين

د. ٢ - كلورو - ٢ - إيثيل - ١ - بيوتان

(١٠) ما اسم المركب المقابل حسب نظام الأيوباك ؟ .....

أ. ٣ - إيثيل - ٢ - بيوتان

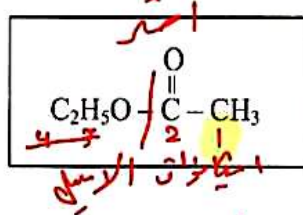
ب. ٢ - إيثيل - ٣ - بيوتان



ج. ٢ - هكسانول

د. ٣ - ميثيل - ٢ - بنتانول

(١١) يسمى المركب المقابل حسب الأيوباك .....



ب. استر بروبيونات الميثيل

د. استر ايثانات الايثيل

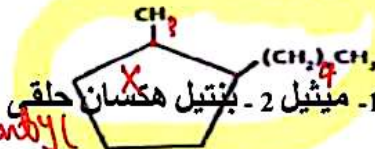
أ. استر بروبانوات الميثيل

ج. استر ايثانات الايثيل

(١٢) يسمى المركب التالي ب .....

ا- 1- بيوتيل - 2- ميثيل بنتان حلقى

ج- 1- ميثيل - 2- بنتيل بنتان حلقى



(١٣) ما التسمية بالأيوباك للمركب التالي .....

ا- 6- برومو - 5- كلورو - 4- ايثيل - 5- ميثيل - 4- هكسانول

ب- 1- برومو - 2- كلورو - 3- بروبييل - 2- ميثيل - 3- هكسانول

ج- 1- برومو - 2- كلورو - 3- ايثيل - 3- هكسانول

د- 1- برومو - 2- كلورو - 3- ايثيل - 2- ميثيل - 3- هكسانول

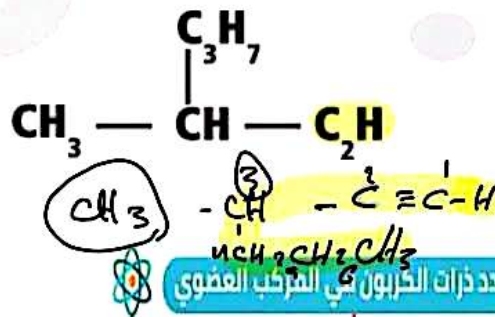
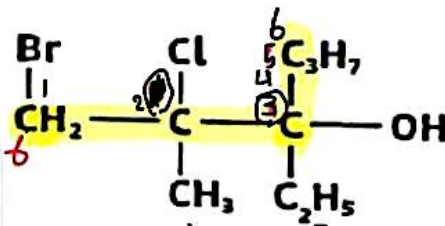
(١٤) الاسم الصحيح للمركب المقابل حسب نظام الأيوباك هو :

أ- 4,3 - ثنائي ميثيل - ٢ - بنتاين

ب- ٣ - بروبييل - ١ - بيوتين

ج- ٢ - ايثيل - ١ - بيوتين

د- ٣ - ميثيل - ١ - هكساين



الألكانات	الألكينات	الألكينات	الكحول والأثير	اللدهيد والكتون	الحمض والإستر	الكتلة المولية
$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$	$\text{C}_n\text{H}_{2n}$	$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$	$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{O}$	$\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}$	$(\text{C}_n\text{H}_{2n})\text{O}_2$	الكتلة المولية
الكتلة المولية 2	الكتلة المولية 14	الكتلة المولية 2+	الكتلة المولية 18	الكتلة المولية 16	الكتلة المولية 32	عدد الذرات
عدد الذرات 2	عدد الذرات 3	عدد الذرات 2+	عدد الذرات 3	عدد الذرات 1	عدد الذرات 2	عدد الذرات
3	3	3	3	3	3	

(١٥) هيدروكربون اليقاتي مشبع مفتوح السلسله كتلته المولية  $100 \text{ g/mol}$  فانه يحتوي على عدد من الروابط سيجما تساوي .....

$7+16 = 23$  or  $3$

$23 - 1 = 22$

$22 / 2 = 11$

$11 - 1 = 10$

$10 - 1 = 9$

$9 - 1 = 8$

$8 - 1 = 7$

$7 - 1 = 6$

$6 - 1 = 5$

$5 - 1 = 4$

$4 - 1 = 3$

$3 - 1 = 2$

$2 - 1 = 1$

$1 - 1 = 0$

$0 - 1 = -1$

$-1 - 1 = -2$

$-2 - 1 = -3$

$-3 - 1 = -4$

$-4 - 1 = -5$

$-5 - 1 = -6$

$-6 - 1 = -7$

$-7 - 1 = -8$

$-8 - 1 = -9$

$-9 - 1 = -10$

$-10 - 1 = -11$

$-11 - 1 = -12$

$-12 - 1 = -13$

$-13 - 1 = -14$

$-14 - 1 = -15$

$-15 - 1 = -16$

$-16 - 1 = -17$

$-17 - 1 = -18$

$-18 - 1 = -19$

$-19 - 1 = -20$

$-20 - 1 = -21$

$-21 - 1 = -22$

$-22 - 1 = -23$

$-23 - 1 = -24$

$-24 - 1 = -25$

$-25 - 1 = -26$

$-26 - 1 = -27$

$-27 - 1 = -28$

$-28 - 1 = -29$

$-29 - 1 = -30$

$-30 - 1 = -31$

$-31 - 1 = -32$

$-32 - 1 = -33$

$-33 - 1 = -34$

$-34 - 1 = -35$

$-35 - 1 = -36$

$-36 - 1 = -37$

$-37 - 1 = -38$

$-38 - 1 = -39$

$-39 - 1 = -40$

$-40 - 1 = -41$

$-41 - 1 = -42$

$-42 - 1 = -43$

$-43 - 1 = -44$

$-44 - 1 = -45$

$-45 - 1 = -46$

$-46 - 1 = -47$

$-47 - 1 = -48$

$-48 - 1 = -49$

$-49 - 1 = -50$

$-50 - 1 = -51$

$-51 - 1 = -52$

$-52 - 1 = -53$

$-53 - 1 = -54$

$-54 - 1 = -55$

$-55 - 1 = -56$

$-56 - 1 = -57$

$-57 - 1 = -58$

$-58 - 1 = -59$

$-59 - 1 = -60$

$-60 - 1 = -61$

$-61 - 1 = -62$

$-62 - 1 = -63$

$-63 - 1 = -64$

$-64 - 1 = -65$

$-65 - 1 = -66$

$-66 - 1 = -67$

$-67 - 1 = -68$

$-68 - 1 = -69$

$-69 - 1 = -70$

$-70 - 1 = -71$

$-71 - 1 = -72$

$-72 - 1 = -73$

$-73 - 1 = -74$

$-74 - 1 = -75$

$-75 - 1 = -76$

$-76 - 1 = -77$

$-77 - 1 = -78$

$-78 - 1 = -79$

$-79 - 1 = -80$

$-80 - 1 = -81$

$-81 - 1 = -82$

$-82 - 1 = -83$

$-83 - 1 = -84$

$-84 - 1 = -85$

$-85 - 1 = -86$

$-86 - 1 = -87$

$-87 - 1 = -88$

$-88 - 1 = -89$

$-89 - 1 = -90$

$-90 - 1 = -91$

$-91 - 1 = -92$

$-92 - 1 = -93$

$-93 - 1 = -94$

$-94 - 1 = -95$

$-95 - 1 = -96$

$-96 - 1 = -97$

$-97 - 1 = -98$

$-98 - 1 = -99$

$-99 - 1 = -100$

$-100 - 1 = -101$

$-101 - 1 = -102$

$-102 - 1 = -103$

$-103 - 1 = -104$

$-104 - 1 = -105$

$-105 - 1 = -106$

$-106 - 1 = -107$

$-107 - 1 = -108$

$-108 - 1 = -109$

$-109 - 1 = -110$

$-110 - 1 = -111$

$-111 - 1 = -112$

$-112 - 1 = -113$

$-113 - 1 = -114$

$-114 - 1 = -115$

$-115 - 1 = -116$

$-116 - 1 = -117$

$-117 - 1 = -118$

$-118 - 1 = -119$

$-119 - 1 = -120$

$-120 - 1 = -121$

$-121 - 1 = -122$

$-122 - 1 = -123$

$-123 - 1 = -124$

$-124 - 1 = -125$

$-125 - 1 = -126$

$-126 - 1 = -127$

$-127 - 1 = -128$

$-128 - 1 = -129$

$-129 - 1 = -130$

$-130 - 1 = -131$

$-131 - 1 = -132$

$-132 - 1 = -133$

$-133 - 1 = -134$

$-134 - 1 = -135$

$-135 - 1 = -136$

$-136 - 1 = -137$

$-137 - 1 = -138$

$-138 - 1 = -139$

$-139 - 1 = -140$

$-140 - 1 = -141$

$-141 - 1 = -142$

$-142 - 1 = -143$

$-143 - 1 = -144$

$-144 - 1 = -145$

$-145 - 1 = -146$

$-146 - 1 = -147$

$-147 - 1 = -148$

$-148 - 1 = -149$

$-149 - 1 = -150$

$-150 - 1 = -151$

$-151 - 1 = -152$

$-152 - 1 = -153$

$-153 - 1 = -154$

$-154 - 1 = -155$

$-155 - 1 = -156$

$-156 - 1 = -157$

$-157 - 1 = -158$

$-158 - 1 = -159$

$-159 - 1 = -160$

$-160 - 1 = -161$

$-161 - 1 = -162$

$-162 - 1 = -163$

$-163 - 1 = -164$

$-164 - 1 = -165$

$-165 - 1 = -166$

$-166 - 1 = -167$

$-167 - 1 = -168$

$-168 - 1 = -169$

$-169 - 1 = -170$

$-170 - 1 = -171$

$-171 - 1 = -172$

$-172 - 1 = -173$

$-173 - 1 = -174$

$-174 - 1 = -175$

$-175 - 1 = -176$

$-176 - 1 = -177$

$-177 - 1 = -178$

$-178 - 1 = -179$

$-179 - 1 = -180$

$-180 - 1 = -181$

$-181 - 1 = -182$

$-182 - 1 = -183$

$-183 - 1 = -184$

$-184 - 1 = -185$

$-185 - 1 = -186$

$-186 - 1 = -187$

$-187 - 1 = -188$

$-188 - 1 = -189$

$-189 - 1 = -190$

$-190 - 1 = -191$

$-191 - 1 = -192$

$-192 - 1 = -193$

$-193 - 1 = -194$

$-194 - 1 = -195$

$-195 - 1 = -196$

$-196 - 1 = -197$

$-197 - 1 = -198$

$-198 - 1 = -199$

$-199 - 1 = -200$

$-200 - 1 = -201$

$-201 - 1 = -202$

$-202 - 1 = -203$

$-203 - 1 = -204$

$-204 - 1 = -205$

$-205 - 1 = -206$

$-206 - 1 = -207$

$-207 - 1 = -208$

$-208 - 1 = -209$

$-209 - 1 = -210$

$-210 - 1 = -211$

$-211 - 1 = -212$

$-212 - 1 = -213$

$-213 - 1 = -214$

$-214 - 1 = -215$

$-215 - 1 = -216$

$-216 - 1 = -217$

$-217 - 1 = -218$

$-218 - 1 = -219$

$-219 - 1 = -220$

$-220 - 1 = -221$

$-221 - 1 = -222$

$-222 - 1 = -223$

$-223 - 1 = -224$

$-224 - 1 = -225$

$-225 - 1 = -226$

$-226 - 1 = -227$

$-227 - 1 = -228$

$-228 - 1 = -229$

$-229 - 1 = -230$

$-230 - 1 = -231$

$-231 - 1 = -232$

$-232 - 1 = -233$

$-233 - 1 = -234$

$-234 - 1 = -235$

$-235 - 1 = -236$

$-236 - 1 = -237$

$-237 - 1 = -238$

$-238 - 1 = -239$

$-239 - 1 = -240$

$-240 - 1 = -241$

$-241 - 1 = -242$

$-242 - 1 = -243$

$-243 - 1 = -244$

$-244 - 1 = -245$

$-245 - 1 = -246$

$-246 - 1 = -247$

$-247 - 1 = -248$

$-248 - 1 = -249$

$-249 - 1 = -250$

$-250 - 1 = -251$

$-251 - 1 = -252$

$-252 - 1 = -253$

$-253 - 1 = -254$

$-254 - 1 = -255$

$-255 - 1 = -256$

$-256 - 1 = -257$

$-257 - 1 = -258$

$-258 - 1 = -259$

$-259 - 1 = -260$

$-260 - 1 = -261$

$-261 - 1 = -262$

$-262 - 1 = -263$

$-263 - 1 = -264$

$-264 - 1 = -265$

$-265 - 1 = -266$

$-266 - 1 = -267$

$-267 - 1 = -268$

$-268 - 1 = -269$

$-269 - 1 = -270$

$-270 - 1 = -271$

$-271 - 1 = -272$

$-272 - 1 = -273$

$-273 - 1 = -274$

$-274 - 1 = -275$

$-275 - 1 = -276$

$-276 - 1 = -277$

$-277 - 1 = -278$

$-278 - 1 = -279$

$-279 - 1 = -280$

$-280 - 1 = -281$

$-281 - 1 = -282$

$-282 - 1 = -283$

$-283 - 1 = -284$

$-284 - 1 = -285$

$-285 - 1 = -286$

$-286 - 1 = -287$

$-287 - 1 = -288$

$-288 - 1 = -289$

$-289 - 1 = -290$

$-290 - 1 = -291$

$-291 - 1 = -292$

$-292 - 1 = -293$

$-293 - 1 = -294$

$-294 - 1 = -295$

$-295 - 1 = -296$

$-296 - 1 = -297$

$-297 - 1 = -298$

$-298 - 1 = -299$

$-299 - 1 = -300$

$-300 - 1 = -301$

$-301 - 1 = -302$

$-302 - 1 = -303$

$-303 - 1 = -304$

$-304 - 1 = -305$

$-305 - 1 = -306$

$-306 - 1 = -307$

$-307 - 1 = -308$

$-308 - 1 = -309$

$-309 - 1 = -310$

$-310 - 1 = -311$

$-311 - 1 = -312$

$-312 - 1 = -313$

$-313 - 1 = -314$

$-314 - 1 = -315$

$-315 - 1 = -316$

$-316 - 1 = -317$

$-317 - 1 = -318$

$-318 - 1 = -319$

$-319 - 1 = -320$

$-320 - 1 = -321$

$-321 - 1 = -322$

$-322 - 1 = -323$

$-323 - 1 = -324$

$-324 - 1 = -325$

$-325 - 1 = -326$

$-326 - 1 = -327$

$-327 - 1 = -328$

$-328 - 1 = -329$

$-329 - 1 = -330$

$-330 - 1 = -331$

$-331 - 1 = -332$

$-332 - 1 = -333$

$-333 - 1 = -334$

$-334 - 1 = -335$

$-335 - 1 = -336$

$-336 - 1 = -337$

$-337 - 1 = -338$

$-338 - 1 = -339$

$-339 - 1 = -340$

$-340 - 1 = -341$

$-341 - 1 = -342$

$-342 - 1 = -343$

$-343 - 1 = -344$

$-344 - 1 = -345$

$-345 - 1 = -346$

$-346 - 1 = -347$

$-347 - 1 = -348$

$-348 - 1 = -349$

$-349 - 1 = -350$

$-350 - 1 = -351$

$-351 - 1 = -352$

$-352 - 1 = -353$

$-353 - 1 = -354$

$-354 - 1 = -355$

$-355 - 1 = -356$

$-356 - 1 = -357$

$-357 - 1 = -358$

$-358 - 1 = -359$

$-359 - 1 = -360$

$-360 - 1 = -361$

$-361 - 1 = -362$

$-362 - 1 = -363$

$-363 - 1 = -364$

$-364 - 1 = -365$

$-365 - 1 = -366$

$-366 - 1 = -367$

$-367 - 1 = -368$

$-368 - 1 = -369$

$-369 - 1 = -370$

$-370 - 1 = -371$

$-371 - 1 = -372$

$-372 - 1 = -373$

$-373 - 1 = -374$

$-374 - 1 = -375$

$-375 - 1 = -376$

$-376 - 1 = -377$

$-377 - 1 = -378$

$-378 - 1 = -379$

$-379 - 1 = -380$

$-380 - 1 = -381$

$-381 - 1 = -382$

$-382 - 1 = -383$

$-383 - 1 = -384$

$-384 - 1 = -385$

$-385 - 1 = -386$

$-386 - 1 = -387$

$-387 - 1 = -388$

$-388 - 1 = -389$

$-389 - 1 = -390$

$-390 - 1 = -391$

$-391 - 1 = -392$

$-392 - 1 = -393$

$-393 - 1 = -394$

$-394 - 1 = -395$

$-395 - 1 = -396$

$-396 - 1 = -397$

$-397 - 1 = -398$

$-398 - 1 = -399$

$-399 - 1 = -400$

$-400 - 1 = -401$

$-401 - 1 = -402$

$-402 - 1 = -403$

$-403 - 1 = -404$

$-404 - 1 = -405$

$-405 - 1 = -406$

$-406 - 1 = -407$

$-407 - 1 = -408$

$-408 - 1 = -409$

$-409 - 1 = -410$

$-410 - 1 = -411$

$-411 - 1 = -412$

$-412 - 1 = -413$

$-413 - 1 = -414$

$-414 - 1 = -415$

$-415 - 1 = -416$

$-416 - 1 = -417$

$-417 - 1 = -418$

$-418 - 1 = -419$

$-419 - 1 = -420$

$-420 - 1 = -421$

$-421 - 1 = -422$

$-422 - 1 = -423$

$-423 - 1 = -424$

$-424 - 1 = -425$

$-425 - 1 = -426$

$-426 - 1 = -427$

$-427 - 1 = -428$

$-428 - 1 = -429$

$-429 - 1 = -430$

$-430 - 1 = -431$

$-431 - 1 = -432$

$-432 - 1 = -433$

$-433 - 1 = -434$

$-434 - 1 = -435$

$-435 - 1 = -436$

$-436 - 1 = -437$

$-437 - 1 = -438$

$-438 - 1 = -439$

$-439 - 1 = -440$

$-440 - 1 = -441$

$-441 - 1 = -442$

$-442 - 1 = -443$

$-443 - 1 = -444$

$-444 - 1 = -445$

$-445 - 1 = -446$

$-446 - 1 = -447$

$-447 - 1 = -448$

$-448 - 1 = -449$

$-449 - 1 = -450$

$-450 - 1 = -451$

$-451 - 1 = -452$

$-452 - 1 = -453$

$-453 - 1 = -454$

$-454 - 1 = -455$

$-455 - 1 = -456$

$-456 - 1 = -457$

$-457 - 1 = -458$

$-458 - 1 = -459$

$-459 - 1 = -460$

$-460 - 1 = -461$

$-461 - 1 = -462$

$-462 - 1 = -463$

$-463 - 1 = -464$

$-464 - 1 = -465$

$-465 - 1 = -466$

$-466 - 1 = -467$

$-467 - 1 = -468$

$-468 - 1 = -469$

$-469 - 1 = -470$

$-470 - 1 = -471$

$-471 - 1 = -472$

$-472 - 1 = -473$

$-473 - 1 = -474$

$-474 - 1 = -475$

$-475 - 1 = -476$

$-476 - 1 = -477$

$-477 - 1 = -478$

$-478 -$

٢٢ (أ)

٢٣ (ب)

٢٤ (ج)

٢٥ (د)

(١٦) عدد الروابط سيجما في جزيء هيدروكربون مفتوح السلسلة (مشبع) كتلته المولية  $86 \text{ g/mol}$  = .....رابطة.

19 (أ) 18 (ب) 17 (ج) 16 (د)  $C_6H_{14}$   $[C=12, H=1]$

(١٧) النسبة المئوية الكتلية للكربون في بيرافين عدد ذرات الهيدروجين في الجزيء منه 14 ذرة تساوي

17.24% (د) 82.76% (ج) 16.28% (ب) 83.72% (أ)  $C_6H_{14}$   $[C=12, H=1]$

(١٨) كحول كتلته المولية  $74 \text{ g/mol}$  عدد الايزمر له التي تتأكسد

3 (أ) 1 (ب) 2 (أ)  $C_4H_{10}O$   $[C=12, H=1]$

(١٩) كحول كتلته المولية  $74 \text{ g/mol}$  فان عدد ايزوميراته الاولية 2. الثانوية 1. الثالثية 1

1,1,2 (د) 2,1,2 (ج) 1,3,2 (ب) 3,2,1 (أ)

(٢٠) أوليفين عدد الذرات الكلي في الجزيء الواحد منه 18 فان عدد ايزوميراته غير المتفرعة يكون :

3 (د) 3 (أ) 4 (ب) 6 (ج) 13 (أ)

### التقطير الجاف



(٢١) أي مما يلي يعبر عن طريقة لتحضير المركب 2 - ميثيل بروبان 3

أ- تعادل لحمض 2 - ميثيل بروبانويك ثم التقطير الجاف

ب- نزع ماء من 1 - بروبانول ثم هدرجة

ج- تعادل لحمض 3 - ميثيل بيوتانويك ثم التقطير الجاف

د- نزع ماء من 1 - بيوتانول ثم هدرجة

(٢٢) التقطير الجاف للمركب التالي مع الجير الصودي ينتج .....

أ- 3,2,2 - ثلاثي ميثيل بيوتان

ب- 3,3,2 - ثلاثي ميثيل بيوتان

ج- 2,2 - ثنائي ميثيل بروبان

د- 2,2 - ثنائي ميثيل بيوتان

(٢٣) مركبان عضويان A ، B من الهيدروكربونات ذات السلسلة المفتوحة، المركب A عدد ذرات الكربون به (3) والمركب B عدد ذرات الكربون به (6) و (B) أنشط كيميائياً من (A) فان (A) ، (B) هما

(أ) (A) ألكان غازي و (B) ألكين سائل (ب) (A) ألكان سائل و (B) ألكين سائل (ج) (A) ألكان غازي و (B) ألكين غازي (د) (A) ألكان غازي و (B) ألكان سائل



صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

(٢٤) عند احتراق مول من ألكان (X) والكين (Y) احتراقاً تاماً كل على حدة فإن عدد مولات بخار الماء الناتج من (X) و (Y) (علماً بأن n عدد ذرات الكربون) :

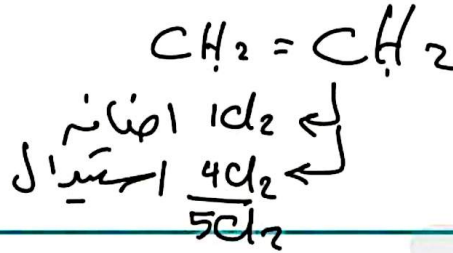
(مصر أول ٢١)

(أ) من (X) (n+1) ، من (Y) (n) (ب) من (X) (n-1) ومن (Y) (n+1)

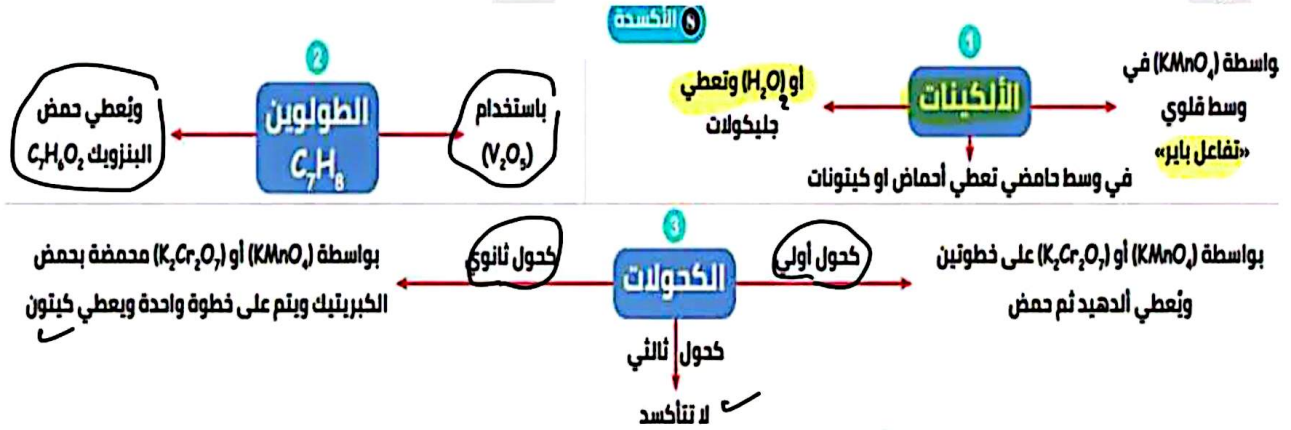
(ج) من (X)  $\frac{(3n+1)}{2}$  ، من (Y)  $\frac{(3n)}{2}$  (د) من (X) (3n+1) ، من (Y) (3n)

(٢٥) تفاعل 1 mol من الإيثين مع وفرة من الكلور، فإن عدد مولات الكلور اللازمة للحصول على مركب هالوجين لا يحتوي على هيدروجين (في الظروف التي تناسب هذه التفاعلات) - تساوي :

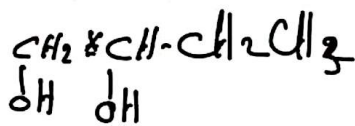
(أ) 5 mol (ب) 3 mol (ج) 2.5 mol (د) 1.5 mol



راجع معاي



(٢٦) يعتبر تفاعل 1 - بيوتين مع فوق أكسيد الهيدروجين (عديم اللون) تفاعل : (مصر ثان ٢١)



(أ) أكسدة واختزال ويعتبر كاشفاً من الرابطة المزدوجة

(ب) أكسدة فقط ولا يعتبر كاشفاً عن الرابطة المزدوجة

(ج) أكسدة واختزال ولا يعتبر كاشفاً عن الرابطة المزدوجة

(د) أكسدة فقط ويعتبر كاشفاً عن الرابطة المزدوجة

(٢٧) يعتبر تفاعل غاز الإيثين مع محلول برمنجنات البوتاسيوم في وسط قلوي :

(أ) أكسدة واختزال ولا يعتبر التفاعل كشف عن الرابطة المزدوجة

(ب) أكسدة واختزال ويعتبر التفاعل كشف عن الرابطة المزدوجة

(ج) أكسدة فقط ويعتبر التفاعل كشف عن الرابطة المزدوجة

(د) أكسدة فقط ولا يعتبر التفاعل كشف عن الرابطة المزدوجة

(٢٨) عند إضافة محلول برمنجنات البوتاسيوم في وسط قلوي إلى المادتين (A) ، (B) كلاً على حدة لوحظ زوال اللون مع المادة (A) فقط ولم يزول اللون مع المادة (B) أي مما يلي يعد صحيحاً ؟

مخترنا مبركته

مخترنا مبركته

صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

(٢٤) عند احتراق مول من ألكان (X) والكين (Y) احتراقاً تاماً كل على حدة فإن عدد مولات بخار الماء الناتج من (X) و (Y) (علماً بأن n عدد ذرات الكربون) :

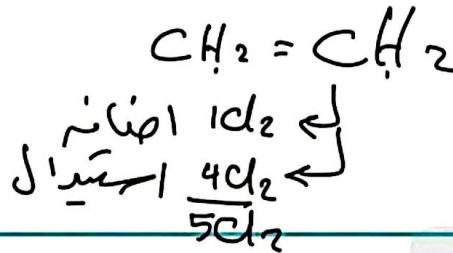
(مصر أول ٢١)

(أ) من (X) (n+1) ، من (Y) (n) (ب) من (X) (n-1) ومن (Y) (n+1)

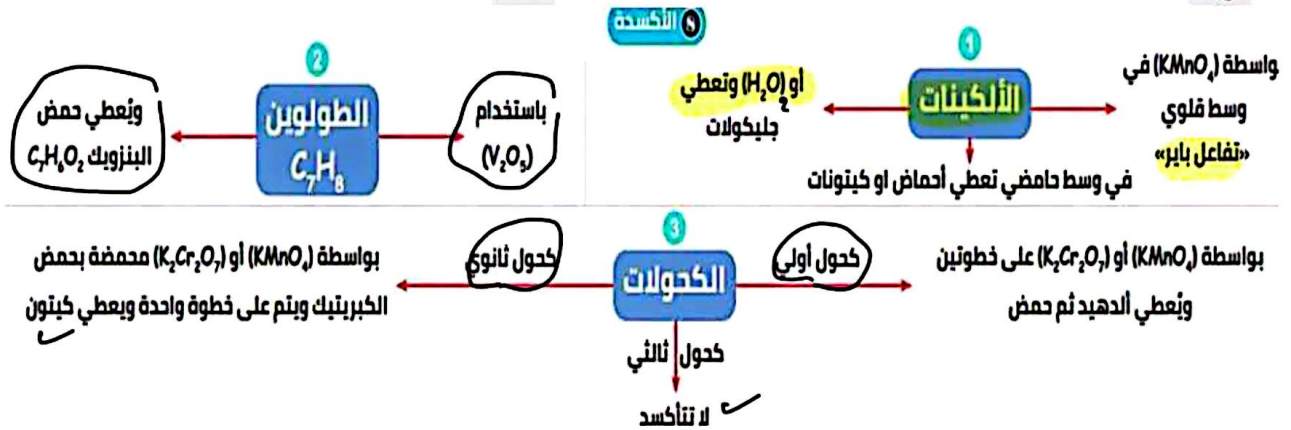
(ج) من (X)  $\frac{(3n+1)}{2}$  ، من (Y)  $\frac{(3n)}{2}$  (د) من (X) (3n+1) ، من (Y) (3n)

(٢٥) تفاعل 1 mol من الإيثين مع وفرة من الكلور، فإن عدد مولات الكلور اللازمة للحصول على مركب هالوجين لا يحتوي على هيدروجين (في الظروف التي تناسب هذه التفاعلات) - تساوي :

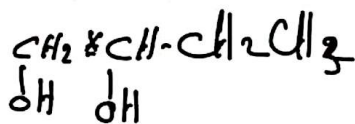
(أ) 5 mol (ب) 3 mol (ج) 2.5 mol (د) 1.5 mol



راجع معاي



(٢٦) يعتبر تفاعل 1 - بيوتين مع فوق أكسيد الهيدروجين (عديم اللون) تفاعل : (مصر ثان ٢١)



(أ) أكسدة واختزال ويعتبر ككشافاً من الرابطة المزدوجة

(ب) أكسدة فقط ولا يعتبر ككشافاً عن الرابطة المزدوجة

(ج) أكسدة واختزال ولا يعتبر ككشافاً عن الرابطة المزدوجة

(د) أكسدة فقط ويعتبر ككشافاً عن الرابطة المزدوجة

(٢٧) يعتبر تفاعل غاز الإيثين مع محلول برمنجنات البوتاسيوم في وسط قلوي :

(أ) أكسدة واختزال ولا يعتبر التفاعل كشف عن الرابطة المزدوجة

(ب) أكسدة واختزال ويعتبر التفاعل كشف عن الرابطة المزدوجة

(ج) أكسدة فقط ويعتبر التفاعل كشف عن الرابطة المزدوجة

(د) أكسدة فقط ولا يعتبر التفاعل كشف عن الرابطة المزدوجة

(٢٨) عند إضافة محلول برمنجنات البوتاسيوم في وسط قلوي إلى المادتين (A) ، (B) كلاً على حدة لوحظ زوال اللون مع المادة (A) فقط ولم يزول اللون مع المادة (B) أي مما يلي يعد صحيحاً ؟

↓  
 غير مؤكسدة

↓  
 مؤكسدة

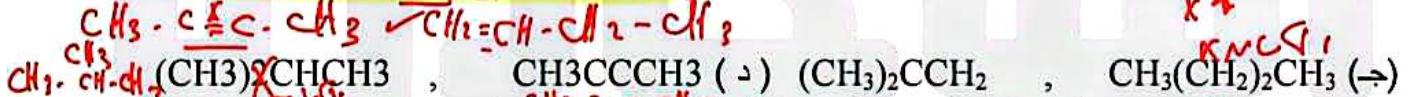
صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

- (أ) المركب (A) هو 2 - ميثيل - 2 - بنتين وتمت الإضافة إلى ذرتي الكربون 2 , 3  
 (ب) المركب (A) هو 2 - ميثيل - 2 - بنتين , وتمت الإضافة إلى ذرتي الكربون 2 , 3  
 (ج) المركب (B) هو بروبين وتمت الإضافة إلى ذرتي الكربون 2 , 3  
 (د) المركب (B) هو بروبين وتمت الإضافة إلى ذرتي الكربون 2 , 1



(مصر أول ٢٢)

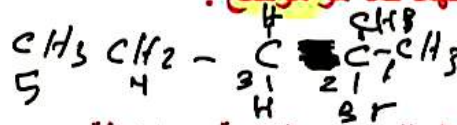
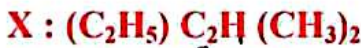
٢٩١) المركبات التي يمكن أن تنطبق عليها قاعدة ماركونيكوف هي :



٣٠) عند إضافة 2mol من محلول البروم الأحمر المذاب في زئبق كلوريد الكربون إلى 1 mol من المركبات (2 - بيوتانين ، بنتان ، 2 - هكسين) - الاختيار الصحيح لما يحدث في لون المحلول هو: (تجريبي ٢١)

الاختيارات	2 - بيوتانين	بنتان	2 - هكسين
(أ)	يظل كما هو	يختفي اللون	يظل كما هو
(ب)	يظل كما هو	يظل كما هو	يختفي اللون
(ج)	يظل كما هو	يظل كما هو	يظل كما هو
(د)	يختفي اللون	يظل كما هو	يظل كما هو

٣١) مركبين (Y,X) صيغة كل منهما كما هو موضح :



أي مما يلي يعبر عن الاسم الأيوباك للمركبات الناتجة من إضافة بروميد الهيدروجين للمركبين Y , X ؟

الاختيارات	ناتج إضافة بروميد الهيدروجين للمركب (X)	ناتج إضافة بروميد الهيدروجين للمركب (Y)
أ	٢ - برومو - ٢ - ميثيل بنتان	٢ - برومو - ٢ - ميثيل بيوتان
ب	٢ - برومو - ٢ - ميثيل بنتان	٢ - برومو - ٣ - ميثيل بنتان
ج	٢ - برومو - ٤ - ميثيل بيوتان	١ - برومو - ٣ - ميثيل بيوتان
د	٢ - برومو - ٣ - ميثيل بيوتان	٢ - برومو - ٢ - ميثيل بيوتان

صدقة حارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

٣٢ الجدول التالي يوضح الصيغ الجزيئية للمادتين Y, X:

$H - C \equiv C - CH_2 - CH_3$	Y $C_4H_6$	X $C_2H_2Br_2$
--------------------------------	---------------	-------------------



فبعد إضافة مول من البروم المذاب في رابع كلوريد الكربون إلى مول من كل من المادتين (Y) و (X) على حدة - فأي مما يلي صحيحاً؟

- (أ) يزول لون البروم مع (X) ولا يزول مع (Y)  
(ب) لا يزول لون البروم مع (X) ولا يزول مع (Y)  
(ج) يزول لون البروم مع (X) ويزول مع (Y)  
(د) لا يزول لون البروم مع (X) ويزول مع (Y)

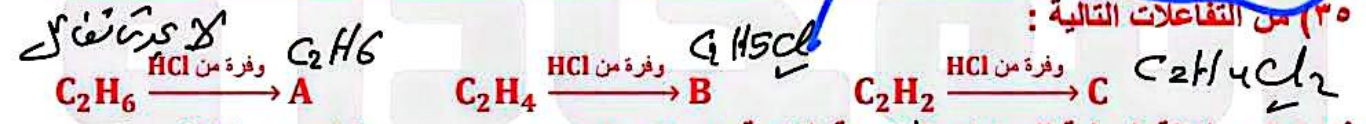
٣٣ عدد متشكلات الكاين يتكون من ثلاث ذرات كربون وذرة بروم وذرة كلور يساوي: (تجريبي ٢٣)

- (أ) 5 (ب) 2 (ج) 4 (د) 3

٣٤ مركب هيدروكربوني يتفاعل 0.5 mol منه مع 1 mol من البروم المذاب في رابع كلوريد الكربون فإن صيغة المركب الناتج:

- (أ)  $C_nH_{2n-2}Br_4$  (ب)  $C_nH_{2n}Br_2$  (ج)  $C_nH_{2n}Br_4$  (د)  $C_nH_{2n}Br_2$

٣٥ من التفاعلات التالية:



فإن ترتيب الكتلة المولية للمركبات العضوية الناتجة A, B, C هو:

- (أ)  $C > B > A$  (ب)  $A > C > B$  (ج)  $A > B > C$  (د)  $B > C > A$

٣٦ من المخطط التالي:  $A \xrightarrow{HX} B \xrightarrow{HX} C$  فإن المركبات (A), (B), (C) هي

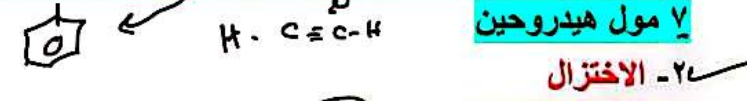
- (أ) مشتق الكاين, (B) الكاين, (C) مشتق الكاين  
(ب) الكاين, (A) مشتق الكاين, (C) مشتق الكاين  
(ج) الكاين, (A) مشتق الكاين, (B) مشتق الكاين, (C) مشتق الكاين  
(د) (A) مشتق الكاين, (B) مشتق الكاين, (C) مشتق الكاين

خلي بالك الهيدروجين يتفاعل

١- درجة (التشبع) كل رابطة باي تحتاج مول من الهيدروجين

عدد مولات الهيدروجين الازم للتشبع يساوي عدد الرابط باي

الفانيل مول - الاستلين ٢ مول - الفينيل ٣ مول - النفثالين ٥ مول - ثنائي الفينيل ٦ مول - الانتراسين



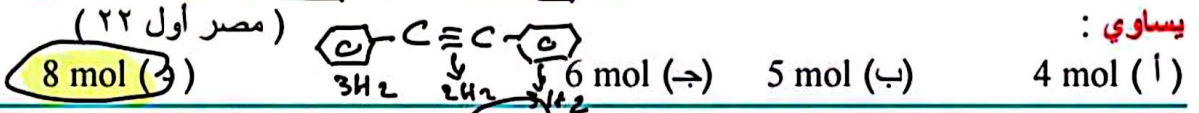
٢٤- الاختزال

مجموعة COOH تحتاج ٢ مول وتتحول لكحول أولى  $CH_2OH$

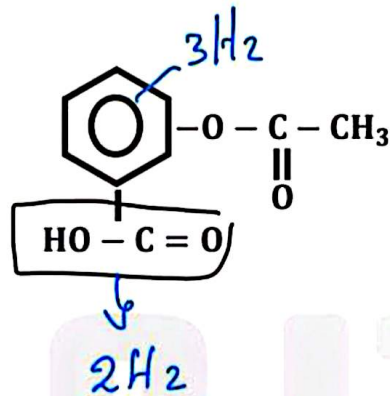
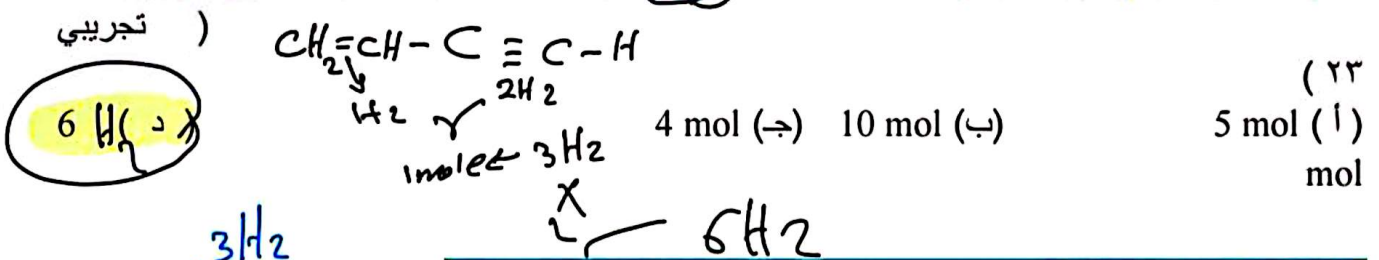
مجموعة CHO تحتاج الى واحد مول وتتحول لكحول أولى  $CH_2OH$

مجموعة CO تحتاج الى واحد مول وتتحول لكحول ثانوي  $CHOH$

٣٧) عدد مولات الهيدروجين اللازم إضافتها إلى  $1 \text{ mol}$  من ثنائي فينيل أسيتيلين لتحويله إلى مركب مشبع يساوي :



٣٨) عدد مولات غاز الهيدروجين اللازم إضافتها إلى  $2 \text{ mol}$  من مركب فاينيل لتسبغه تساوي :

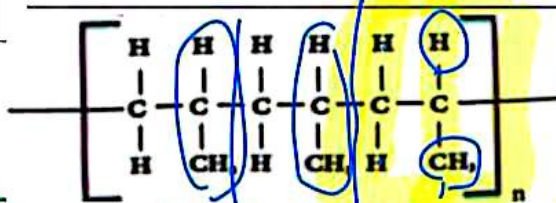


٣٩) من المركب التالي :  
 (٢) احسب عدد مولات الهيدروجين اللازم إضافتها إلى محلول الأسبرين لتحويله إلى مركب أليفاتي متعادل مع توافر الشروط المناسبة لذلك ؟



افتكر معايا البلمرة

نوع البلمرة	البوليمر الناتج	استخدامات البوليمر الناتج
الايثين	بولي ايثيلين PE	• الاكياس والزجاجات البلاستيك والخرطوم
البروبين	بولي بروبلين PP	• السجاد والمفارش والشكاثر والمعلبات
كلوريد الفايثيل	بولي فايثيل كلوريد PVC	• مواسير الصرف الصحي • الاحذية والجراكن وعوازل الارضيات
فلورو ايثين	تفلون	• تبطين اواني الطهي التيفال • صناعة خيوط الجراحة لانه حامل كيميائيا
الايثاين	بنزين	• الوحدة البنائية للمركبات الاروماتية
الفورمالدهيد والفينول	باكليت (أسبكي)	• بلاستيك قوي لونه بني قاتم • يتحمل الحرارة لذلك يستخدم في صناعة طفايات السجائر • عازل للكهرباء لذلك يستخدم في صناعة الأدوات الكهربائية
النير فيثاليك الايثين جليكول	داكرون (بولي استر)	• صناعة شرايين وصمامات قلب صناعية لان الداكرون حامل • صناعة بعض الملابس



٤٠. مونومر البوليمر التالي يكون **أيزومر** لمركب هو .....  
 أ) بروبان حلقي  
 ب) بيوتان حلقي  
 ج) بروبان  
 د) بروبين

٤١. (A), (B) مركبان عضويان ، الصيغة الجزيئية للكحول (A) هي  $C_2H_6O$  وللمركب (B) هي  $C_3H_8O$  ، يتفق المركبان (A), (B) في أن كلاهما :  
 أ- يستخدم في المجالات الطبية  
 ب- يتفاعل مع هيدروكسيد الصوديوم  
 ج- يستخدم في صناعة ألياف الداكرون  
 د- يتفاعل مع حمض الهيدروكلوريك

٤٢. الصيغة الجزيئية  $(C_5H_{10})$  تمثل ثلاثة مركبات هيدروكربونية أليفاتية مشبعة بحيث:  
 (A) : لا تحتوي على مجموعات ميثيل  
 (B) : تحتوي على مجموعة ميثيلين واحدة  
 (C) : تحتوي على مجموعة ميثيل واحدة  
 $B > C > A$   
 فإن الترتيب الصحيح لهذه المركبات حسب درجة النشاط هو .....

صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

(ب)  $A < B < C$

(د)  $C < A < B$

(أ)  $A < C < B$

(ج)  $B < C < A$

راجع معانيا

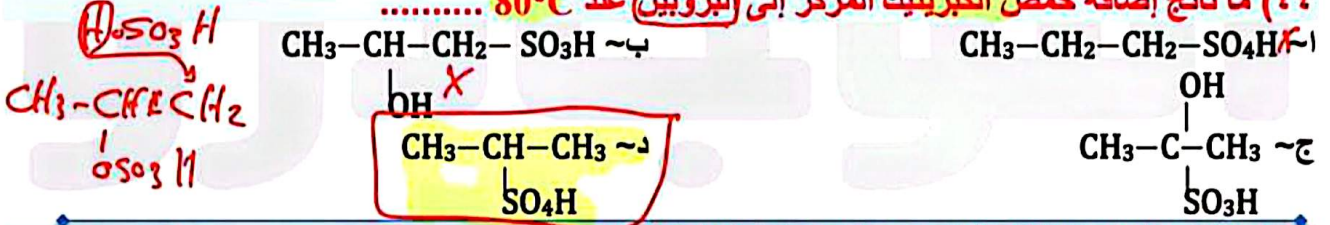
١) الهيدرة الحفزية «إضافة ماء» في وجود عامل حفاز



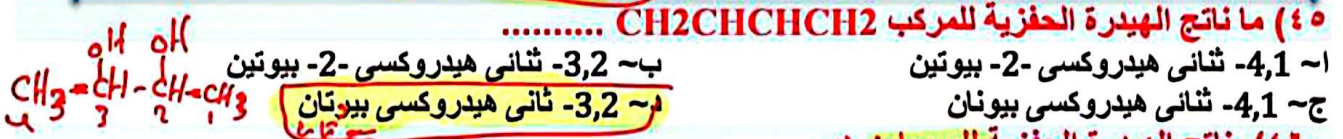
٤٣) ما ناتج الهيدرة الحفزية للبروبين  $CH_3-CH=CH_2$  .....



٤٤) ما ناتج إضافة حمض الكبريتيك المركز إلى البروبين عند  $80^\circ C$  .....



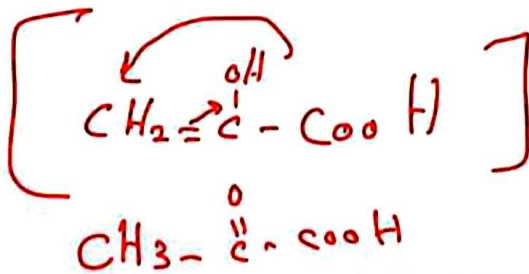
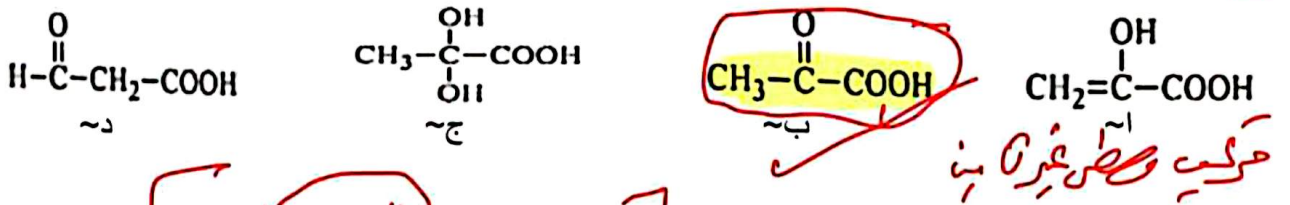
٤٥) ما ناتج الهيدرة الحفزية للمركب  $CH_2CHCHCH_2$  .....



٤٦) ناتج الهيدرة الحفزية للبروبين هو .....



٤٧) ما ناتج الهيدرة الحفزية للمركب  $CH\equiv C-COOH$  .....



خلي بالك من دي اوى

صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

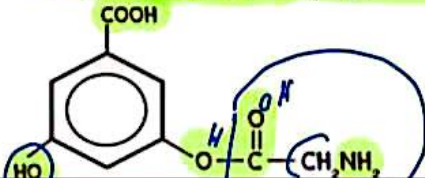
$C_9H_8O_4$	$C_8H_8O_3$	$C_7H_6O_3$	$C_8H_6O_4$	$C_3H_6O_3$	$C_6H_8O_7$	للإزم حفظ
الأسبرين	زيت المروخ	السلسليك	حمض الفيثاليك	حمض اللاكتيك	حمض الستريك	
يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	Na
لا يتفاعل	لا يتفاعل	لا يتفاعل	لا يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	HCl
يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	Na OH
لا يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	لا يتفاعل	لا يتفاعل	لا يتفاعل	FeCl <sub>3</sub>
يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل	لا يتفاعل	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
لا يتأكسد	لا يتأكسد	لا يتأكسد	لا يتأكسد	يتأكسد	لا يتأكسد	الأكسدة
أستر	أستر	كربوكسيل	كربوكسيل	كربوكسيل	كربوكسيل	المجموعات

ملحوظة الأحماض التي لا تحتوي على مجموعة كربوكسيل هي الفينول (حمض الكربوليك) --- حمض البكريك --- وبنزين حمض سليفونيك

٤٨ (A, B, C) ثلاث أحماض عضوية لا تحتوي على مجموعة كربوكسيل :

- (A) : حمض ضعيف صلب له رائحة مميزة في درجة حرارة الغرفة العنبرية  
 (B) : يمكن تحضيره بتفاعل البنزين مع أحد الأحماض المعدنية بالإستبدال  
 (C) : يستخدم كمادة مطهرة في علاج الحروق  
 أي مما يلي يعبر عن الأحماض السابقة ؟

- أ- يمكن تحضير الحمض (A) من الحمض (B) بالأكسدة التامة في وجود مادة نازعة للماء  
 ب- يمكن تحضير الحمض (B) من الحمض (A) بإضافة حمض النيتريك المركز في وجود حمض الكبريتيك  
 ج- يمكن تحضير الحمض (C) من الحمض (B) بإضافة حمض النيتريك وحمض الكبريتيك المركزين  
 د- يمكن تحضير الحمض (B) من الحمض (A) بإضافة الخارصين والتسخين ثم حمض كبريتيك مركز



٤٩ (A) درس المركب التالي : أي مما يلي يعبر عن النتائج الصحيحة عند إجراء التجارب الآتية على هذا المركب؟  $CH_2=COOH$

الإختيارات	١- إضافة بيكربونات الصوديوم	٢- إختزال بالهيدروجين ثم إضافة محلول كلوريد الحديد III	٣- تحلل مائي في وسط حمضي
أ	يحدث فوران ويتصاعد غاز يعكر ماء الجير الرائق	يتلون المحلول باللون البنفسجي	يتكون حمض البنزويك
ب	لا يحدث فوران	يتلون المحلول باللون البنفسجي	يتكون حمض الأستيك
ج	لا يحدث فوران	لا يتغير اللون	يتكون حمض الجلایسین
د	يحدث فوران ويتصاعد غاز يعكر ماء الجير الرائق	يتلون المحلول باللون البنفسجي	يتكون حمض الجلایسین

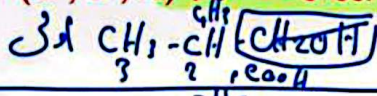
خلي بالك

صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

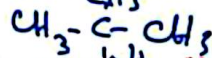
الصيغة  $C_4H_{10}O$  ليها اربع ايزومر كحوليه (أولى -أولى ايزو - ثانوي -ثالثي) ولها ثلاث ايومر استرية

٥٠. الصيغة العامة  $C_4H_{10}O$  تعبر عن ثلاث ايزومرات كحولية (A, B, C) :

(A) : يحتوي على مجموعتين ميثيل



(C) : يحتوي على مجموعة ميثيل واحدة



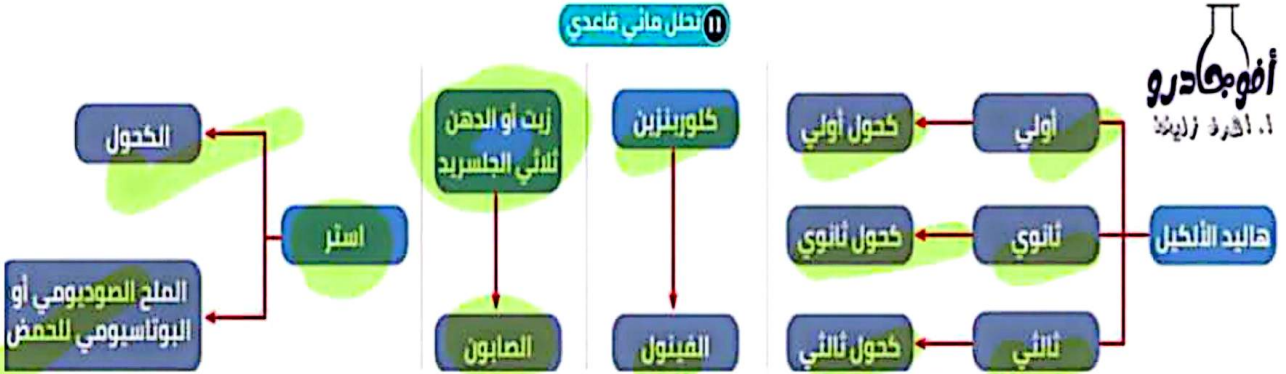
(B) : يحتوي على ثلاث مجموعات ميثيل

أي الإختيارات يعبر عن الإسم الأيوباك الصحيح لنتائج إضافة برمجات البوتاسيوم المحمضة لكل من (A, B, C)

الإختيارات	النتائج من التفاعل مع A	النتائج من التفاعل مع B	النتائج من التفاعل مع C
أ	٢ - بيوتانول ✗	٢ - ميثيل بروبانويك	لا يحدث تفاعل
ب	٢ - ميثيل بروبانويك	لا يحدث تفاعل	٢ - بيوتانول
ج	لا يحدث تفاعل ✗	٢ - ميثيل بروبانويك	٢ - بيوتانول
د	٢ - ميثيل بروبانويك	لا يحدث تفاعل ✓	حمض بيوتانويك

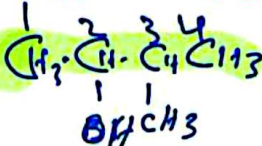
راجع معاي

### ٥١. تحلل مائي قلوي



٥١. أي مما يلي الإسم الأيوباك للكحول الناتج من التحلل المائي القلوي للمركب ٢ - برومو - ٣ - ميثيل

بيوتان ؟



ب- ٣ - ميثيل - ١ - بيوتانول

أ- ٢ - ميثيل - ١ - بيوتانول

د- ٣ - ميثيل - ٢ - بيوتانول

ج- ٢ - ميثيل - ٢ - بيوتانول

٥٢. كحول لا يمكن تحضيره بالهيدرة الحفزية ، كل مما يلي ينطبق على هذا الكحول ما عدا ؟

أ- يمكن تحضيره بالطريقة العامة لتحضير الكحولات

ب- له ايزوميرات بنائية ليس له ايزومرات بنائية

ج- له آثار ضارة على صحة الإنسان

د- يدخل في تحضير الإسترات

لا زينه كراغ

أولها نول

ثلاثي نيترو جليسرين	ثلاثي نيترو فينول	ثلاثي نيترو طولوين	الاسم الشائع
لا يوجد	حمض البكريك	TNT	
			الصيغة البنائية
$C_3H_5O_9N_3$	$C_6H_3O_7N_3$	$C_7H_5O_6N_3$	الصيغة الجزيئية
مشتق هيدروكربون اليفاتي	مشتق هيدروكربون اروماتي	مشتق هيدروكربون اروماتي	النوع
نيترة الجليسرين مشتق هيدروكربون اليفاتي	نيترة الفينول مشتق هيدروكربون اروماتي	نيترة الطولوين مشتق هيدروكربون اروماتي	ناتج من
• مادة متفجرة • توسيع الشرايين في علاج القلب	• مادة متفجرة • مادة مطهرة لعلاج الجروح • صبغة صفراء	• مادة متفجرة	الاستخدام

## تحويلات

اختزال



٥٣) يمكن الحصول على كحول من الإيثانين في الظروف المناسبة من خلال

- ( أ ) هيدرة ثم أكسدة (ب) بلمرة ثم نيترة (ج) بلمرة ثم ألكلة ( د ) هيدرة ثم

اختزال

٥٤) للحصول على سداسي كلوروايثان من الإيثانين يلزم إجراء العمليات الآتية

- ( أ ) إضافة كلور ثم نزع هيدروجين (ب) إضافة هيدروجين ثم إضافة كلور

- (ج) إضافة كلور ثم استبدال هيدروجين ( د ) إضافة كلور ثم إضافة هيدروجين



٥٥) هدرجة المركب الناتج من اختزال الفينول في الظروف المناسبة يؤدي إلى تكون : ( مصر أول ٢١ )

- ( أ ) حمض البكريك (ب) مركب اليفاتي (ج) كلوريد الفانيل ( د ) مركب اروماتي

٥٦) الترتيب الصحيح لخطوات الحصول على أبسط (لكان) من أبسط ألكاين هو



- ( أ ) أكسدة - تقطير جاف - تعادل مع NaOH - هيدرة حفزية

- (ب) تقطير جاف - تعادل مع NaOH - هيدرة حفزية - أكسدة

- (ج) تعادل مع NaOH - تقطير جاف - هيدرة حفزية - أكسدة

- ( د ) هيدرة حفزية - أكسدة - تعادل مع NaOH - تقطير جاف

٥٧) العمليات التي تؤدي إلى الحصول على حمض أسيتيك من أسيتات الصوديوم في الظروف المناسبة هي :

- ( أ ) تسخين لشديد ثم تبريد سريع - احتراق - هيدرة حفزية - اختزال

- (ب) تقطير جاف - تسخين شديد ثم تبريد سريع - هيدرة حفزية - أكسدة

- (ج) تقطير جاف - هيدرة حفزية - اختزال

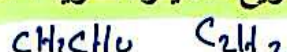
- ( د ) تسخين لشديد - هيدرة حفزية - أكسدة

٥٨) الترتيب الصحيح للعمليات اللازمة للحصول على حمض الإيثانويك من أبسط مركب اليفاتي :

- ( أ ) تسخين ثم تبريد سريع - هيدرة حفزية - اختزال

- (ب) هدرجة - تحلل مائي - أكسدة

- (ج) تسخين ثم تبريد سريع - هيدرة حفزية - أكسدة

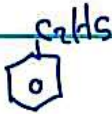


صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

(د) هلجنة - تحلل مائي - اختزال

٥٩ أي العمليات التالية يمكن أن ينتج عنها البروبان ؟

- (أ) التقطير الجاف أو التكسير الحراري الحفزي  
(ب) التقطير الإتلافي أو الأكسدة  
(ج) البلمرة أو الهيدرة الحفزية  
(د) الهلجنة أو التقطير الجاف

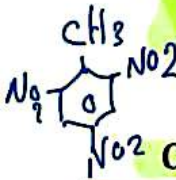


٦٠ يمكن تحضير مركب أروماتي صيغته الجزيئية  $C_8H_{10}$  من :

- (أ) تفاعل كلوريد إيثيل مع بنزين في وجود كلوريد الألومنيوم اللاماني  
(ب) تفاعل كلوريد ميثيل مع بنزين في وجود كلوريد الألومنيوم اللاماني

(ج) تسخين الهبتان العادي في وجود البلاطين  
(د) تسخين الهكسان العادي في وجود البلاطين

٦١ عند إجراء عملية نيترة للمركب الناتج من إعادة التشكيل المحفزة للهبتان العادي يتكون  $C_7H_5N_3O_6$  (د) مادة متفجرة صيغتها الجزيئية  $C_6H_3N_3O_7$  (ج) مادة متفجرة صيغتها الجزيئية  $C_7H_5N_3O_6$  (ب) منظف صناعي (أ) مبيد حشري



٦٢ للحصول على الكان حلقى من كربيد الكالسيوم نتبع الخطوات الآتية :

- (أ) التفاعل مع الماء / بلمرة / هدرجة  $C_2H_2$   
(ب) هدرجة / بلمرة / التفاعل مع الماء  
(ج) التفاعل مع الماء / هدرجة / بلمرة  
(د) هدرجة / التفاعل مع الماء / بلمرة

٦٣ للحصول على مركب أليفاتي يستخدم كمبيد حشري من كربيد الكالسيوم . تكون الخطوات على الترتيب :

- (أ) تنقيط الماء - بلمرة - هلجنة بالإضافة  $C_2H_2$   
(ب) تنقيط الماء - هدرجة - أكسدة  $C_6H_6Cl_6$   
(ج) تنقيط الماء - هدرجة - اختزال  
(د) تنقيط الماء - بلمرة - هلجنة بالاستبدال

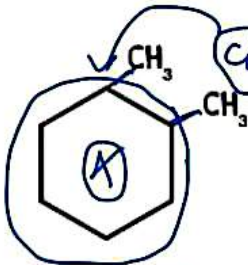


٦٤ الترتيب الصحيح للعمليات الكيميائية التي تستخدم لتحويل ألكان مكون من 5 ذرات إلى مبيد حشري يتكون من 18 ذرة هي :

- (أ) تسخين شديد مع تبريد سريع / هلجنة / بلمرة  
(ب) بلمرة / هلجنة / تسخين شديد مع تبريد سريع  
(ج) تسخين شديد مع تبريد سريع / بلمرة / هلجنة  
(د) هلجنة / تسخين شديد مع تبريد سريع / بلمرة

٦٥ أجريت العمليات التالية على المادة العضوية X على الترتيب

- (أ) أكسدة تامة - تعادل - تقطير جاف - إعادة تشكيل حفزي - هدرجة تامة ، فكان المركب بالشكل المقابل هو أحد النواتج : أي من المركبات التالية يمكن أن يكون المادة X ؟



- أ- 4,3 - ثنائي ميثيل - 1 - هبتانول  
ب- 3,2 - ثنائي ميثيل - 1 - هكسانول  
ج- 4,3 - ثنائي ميثيل - 1 - هكسانول  
د- 5,3 - ثنائي ميثيل - 1 - هبتانول

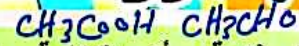


٦٦ أي مما يلي يعبر عن العمليات اللازمة للحصول على أبسط هيدروكربون من أبسط ألكاين ؟



- أ- هيدرة حفزية - أكسدة تامة - اختزال - تقطير جاف  
ب- هيدرة حفزية - أكسدة تامة - اختزال - تقطير جاف  
ج- أكسدة (باير) - أكسدة تامة - تعادل - تقطير جاف

صدقة حارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

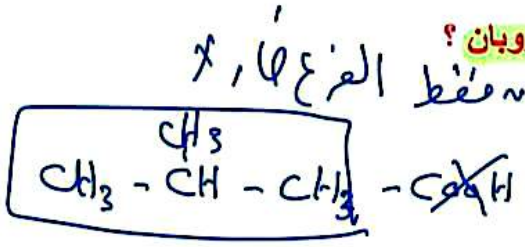


د- هيدرة حفزية - أكسدة تامة - تعادل - تقطير جاف

٦٧ أي مما يلي يعبر عن الترتيب الصحيح للعمليات اللازمة للحصول على ( هيدروكربون مشبع ) من كحول لا يتأكسد بالعوامل المؤكسدة العادية ؟

- أ- نزع ماء من الإيثانول عند  $180^{\circ}C$  ثم هدرجة
- ب- نزع ماء من ١ - بروبانول بحمض كبريتيك عند  $180^{\circ}C$
- ج- نزع ماء من ٢ - ميثيل - بروبانول ثم هدرجة
- د- نزع ماء من ٢ - بروبانول بحمض كبريتيك عند  $180^{\circ}C$

٦٨ أي مما يلي يعبر عن طريقة لتحضير المركب 2 - ميثيل بروبان ؟



- أ- تعادل لحمض ٢ - ميثيل بروبانويك ثم التقطير الجاف
- ب- نزع ماء من ١ - بروبانول ثم هدرجة
- ج- تعادل لحمض ٣ - ميثيل بيوتانويك ثم التقطير الجاف
- د- نزع ماء من ١ - بيوتانول ثم هدرجة

٦٩ أي مما يلي يعبر عن الترتيب الصحيح للعمليات اللازمة للحصول على البنزين العطري من مركب صيفته  $C_6H_{13}COOH$  ؟

- أ- إختزال - نزع ماء - أكسدة
- ب- تعادل - تقطير جاف - هدرجة
- ج- إختزال - نزع ماء - إعادة تشكيل محفزة
- د- تعادل - تقطير جاف - إعادة تشكيل محفزة

المركب العطري  
 البنزين  
 إعادة تشكيل  
 البلاتين  
 إختزال  
 فورمالدهيد

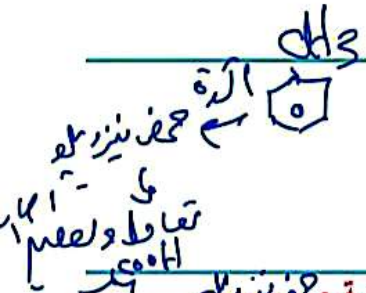
٧٠ أي مما يلي يعبر عن العمليات اللازمة للحصول على بوليمر يستخدم في الأدوات الكهربائية ؟

- أ- تحلل مائي قلوي للمركب ١ - كلورو هبتان - بلمرة مع الفورمالدهيد
- ب- أكسدة للمركب أرثو هيدروكسي طولوين - بلمرة مع إيثيلين جليكول
- ج- تحلل مائي قلوي للمركب ١ - كلورو هبتان - أكسدة - بلمرة مع إيثيلين جليكول
- د- إعادة تشكيل حفزي للمركب ١ - كلورو هكسان - تحلل قلوي - بلمرة مع الفورمالدهيد

٧١ يمكن الحصول على حمض البنزويك مبتدأً من مركب أليفاتي مشبع من خلال :

- (أ) إعادة التشكيل ثم أكسدة
- (ب) بلمرة ثم أكسدة
- (ج) بلمرة ثم هدرجة
- (د) أكسدة ثم هلجنة

٧٢ للحصول على أبسط مركب أروماتي من المركب الأروماتي الذي صيفته  $C_7H_8$  :  
 فإن الترتيب الصحيح للعمليات اللازمة يكون :

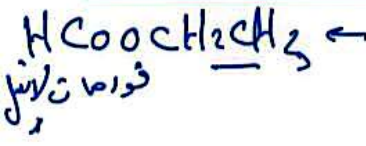


- (أ) التعادل - أكسدة - تقطير جاف
- (ب) أكسدة - تقطير جاف - تعادل
- (ج) تعادل - تقطير جاف - أكسدة
- (د) أكسدة - تعادل - تقطير جاف

٧٣ يمكن الحصول على مركب ميتا- كلورو حمض البنزويك من الإيثيلين بالعمليات الآتية :

- (أ) بلمرة  $C_6H_6$  - أكسدة - هلجنة - ألكلة
- (ب) بلمرة  $C_6H_6$  - ألكلة - أكسدة - هلجنة
- (ج) ألكلة - بلمرة - هلجنة - أكسدة
- (د) أكسدة - بلمرة - هلجنة - ألكلة

٧٤ يمكن تحضير الاستر الذي يعتبر أيزومر للمركب  $CH_3COOCH_3$  من خلال :



- (أ) حمض فورميك + كحول إيثيلي
- (ب) حمض أسيتيك + كحول ميثيلي
- (ج) حمض فورميك + كحول ميثيلي
- (د) حمض أسيتيك + كحول إيثيلي

(٧٥) يمكن الحصول على ميثانوات الفينيل في الظروف المناسبة من :

- ( أ ) حمض البنزويك والميثانويك  
 ( ب ) حمض الفورميك وحمض البكريك  
 ( ج ) حمض الفورميك وحمض الكربونيك  
 ( د ) حمض البثرويكي والإيثانويك

(٧٦) أي مما يلي يعبر عن الترتيب الصحيح للعمليات الكيميائية اللازمة لتحضير مادة تستخدم في أحبار

- الطباعة من المركب الناتج من الهيدرة الحفزية لأبسط ألكاين ؟  
 أ- إختزال - أسترة - تحلل مائي في وسط حمضي - تكسير حراري  
 ب- أكسدة - تقطير جاف - تعادل - إمرار بخار الماء  
 ج- إختزال - نزع ماء - هدرجة - هلجنة  
 د- أكسدة - تعادل - تقطير جاف - تكسير حراري

(٧٨) أي الإختيارات التالية يعبر عن الترتيب الصحيح للعمليات الكيميائية اللازمة للحصول على مادة عضوية تستخدم كمادة حافظة للطعام وتمنع نمو الفطريات ؟

- أ- بلمرة ثلاثية للأستيتلين - هلجنة في وجود عامل حفاز - تحلل قلوي - إختزال  
 ب- إعادة تشكيل حفزي للهكسان - أكسدة - تعادل - نزع ماء  
 ج- إختزال الفينول - الكلة - أكسدة - إختزال  
 د- تقطير تجزيني لقطران الفحم - هلجنة في وجود عامل حفاز - تحلل قلوي - الكلة

(٧٩) أي الكحولات التالية يتأكسد بثاني كرومات البوتاسيوم المحمضة ، وعند نزع الماء منه بحمض كبريتيك مركز عند  $180^{\circ}\text{C}$  لا يعطي ٢ - ميثيل - ١ - بيوتين ؟

- أ- 3,2 - ثاني ميثيل - ٢ - بيوتانول  
 ب- 2,2 - ثاني ميثيل - ١ - بروبانول  
 ج- ٢ - ميثيل - ٢ - بروبانول  
 د- ٢ - ميثيل - ١ - بيوتانول

(٨٠) أي مما يلي يعبر عن الترتيب الصحيح للعمليات اللازمة للحصول على أبسط حمض كربوكسيلي أروماتي

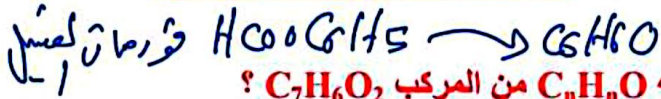
- من أبسط هيدروكربون أليفاتي ؟  
 أ- هلجنة - تحلل مائي قلوي - أكسدة تامة  
 ب- تسخين شديد وتبريد مفاجئ - بلمرة - الكلة - نيترة  
 ج- تسخين شديد وتبريد مفاجئ - بلمرة - الكلة - أكسدة  
 د- هلجنة - تحلل مائي قلوي - أكسدة تامة

(٨١) أي مما يلي يعبر عن الترتيب الصحيح للعمليات الكيميائية اللازمة للحصول على مركب عضوي يستخدم كمادة مانعة لتجمد الماء من سكر القصب ؟

- أ- تحلل مائي - تخمر كحولي - نزع ماء /  $140^{\circ}\text{C}$  - إضافة فوق أكسيد الهيدروجين  
 ب- تخمر كحولي - تحلل مائي - نزع ماء /  $180^{\circ}\text{C}$  - تفاعل باير  
 ج- تحلل مائي - تخمر كحولي - نزع ماء /  $180^{\circ}\text{C}$  - إضافة فوق أكسيد الهيدروجين  
 د- تحلل مائي - تخمر كحولي - نزع ماء /  $80^{\circ}\text{C}$  - إضافة فوق أكسيد الهيدروجين

كبريتات البوتاسيوم من أجل تحللها إلى كبريتات

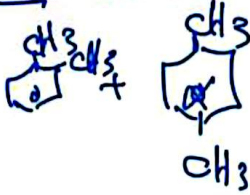
صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا



٨٢) أي العمليات التالية صحيحة للحصول على مركب صيغته  $C_{11}H_{10}O$  من المركب  $C_7H_6O_2$  ؟

أ- تحلل مائي قاعدي  $\leftarrow$  الضرب بسيف بالترع ماء  
ب- تحلل مائي حمضي  
ج- تحلل مائي حمضي  
د- تعادل

٨٣) أي مما يلي يعد صحيحاً بالنسبة لترتيب العمليات اللازمة للحصول على 1,2 - ثنائي ميثيل سيكلوهكسان من مركب صيغته الجزيئية  $C_6H_{10}O$  ؟



أ- تعادل - تقطير تجزيئي - إعادة تشكيل حفزي - إختزال  
ب- تسخين مع الخارصين - أكلة - تفاعل فريدل كرافت - أكسدة  
ج- تعادل - أكلة - نزع ماء - تفاعل فريدل كرافت

د- تسخين مع الخارصين - أكلة - تفاعل فريدل كرافت - هدرجة

٨٤) أي أزواج المركبات التالية يمكن ان تستخدم في إنتاج بولييمر ( في ثلاث عمليات كيميائية فقط ) يستخدم

في صناعة الشرايين وصمامات القلب ؟

أ- إيثيلين وبارا ميثيل طولوين  
ب- إيثيلين جليكول وحمض التيرفثاليك

ج- إيثانول وبارا ميثيل طولوين  
د- أسيتيلين وإيثانول

٨٥) (X), (Y), (Z) ثلاثة هيدروكربونات مفتوحة السلسلة فإذا كان :

(X) : يتفاعل بالإضافة على مرحلتين .  
(Y) : جميع روابطه من النوع سيجما القوية

(Z) : يزيل لون محلول برمنجنات البوتاسيوم في وسط قلوي

أي من الاختيارات التالية يعد صحيحة للتعبير عن المركبات Z, Y, X ؟

Z	Y	X	
الكين	الكان	الكين	(أ)
الكين	الكين	الكين	(ب)
الكين	الكان	الكان	(ج)
الكان	الكين	الكين	(د)

٨٦) أي مما يلي يعبر عن هيدروكربون مشبع (غير متفرع لا يحتوي على مجموعات ميثيل :  
أ)  $C_5H_{12}$  ب)  $C_6H_{12}$  ج)  $C_7H_8$  د)  $C_7H_{12}$

٨٧) باستخدام الجدول التالي :  
A مشتق الكان C مشتق الكان B مشتق الكان D مشتق الكان

D	C مشتق الكان	B	A مشتق الكان
$C_5H_{10}$	$C_6H_7Br_2Cl_2$	$CF_4$	$C_2HBrClF_3$

أي الاختيارات الآتية يعد صحيحاً ؟

أ) D مركب حلقي مشبع ، A مشتق الكان ، B مشتق الكان ، C مشتق الكان

ب) D مشتق الكان ، A مشتق الكان ، B مشتق الكان ، C مشتق الكان

٨٨) أي من الخواص التالية للبيوتان الحلقي صحيح ؟

أ) أقل نشاطاً من البينتان الحلقي  
ب) أكثر استقراراً من البينتان العادي

ج) أسرع في الاحتراق من البينتان الحلقي  
د) أبطأ في الاحتراق من البينتان العادي

صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

٨٩) لديك المركبات الأربعة الآتية : أي مما يلي يعد صحيحًا ؟

A	B	C	D
$C_6H_8$	$C_6H_6$	$C_8H_{10}$	$C_2H_2$



- ( أ ) المركب (A) أليفاتي غير مشبع ، المركب (C) أروماتي  
 (ب) المركب (A) أليفاتي مشبع ، المركب (D) أليفاتي غير مشبع  
 (ج) المركب (B) أروماتي ، المركب (D) أليفاتي مشبع  
 ( د ) المركب (C) أروماتي ، المركب (B) أليفاتي مشبع

٩٠) الجدول المقابل يوضح الصيغة الجزيئية لثلاث مركبات عضوية هي X , Y , Z : فإن :

المركب	X	Y	Z
الصيغة الجزيئية	$C_3H_6$	$C_7H_8$	$C_3H_8$

بروميد  
 $C_3H_8$

أروماتي

- ( أ ) ( X ) الكان حلقي ، ( Z ) الكان عادي ، ( Y ) أروماتي  
 (ب) ( X ) الكان حلقي ، ( Z ) الكان حلقي ، ( Y ) أروماتي  
 (ج) ( X ) ألكاين ، ( Z ) الكان عادي ، ( Y ) أروماتي  
 ( د ) ( X ) أروماتي ، ( Z ) الكين ، ( Y ) ألكاين

٩١) بالاستعانة بالجدول الآتي :

A	B	C	D
$C_3H_4$	$C_{10}H_8$	$C_4H_8$	$C_{10}H_{22}$

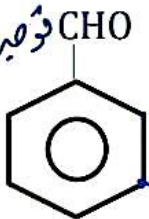
كروماتيم / الكاسيم

فإن الاختيار الصحيح الذي يعبر عن المواد A , B , C , D هو .....

- ( أ ) A : أروماتي ، B : ألكاين ، C : ألكين ، D : ألكان  
 (ب) A : ألكاين ، B : أروماتي ، C : ألكان ، D : ألكين  
 (ج) A : ألكاين ، B : أروماتي ، C : ألكين ، D : ألكان  
 ( د ) A : ألكان حلقي ، B : أروماتي ، C : ألكان ، D : ألكان

٩٢) عند نيترة المركب المقابل فإن الناتج يكون :

توصيف للمركب



بنزالدهيد

$NO_2$

- ( أ ) أرتو نيترو بنزالدهيد  
 (ب) بارا نيترو بنزالدهيد  
 (ج) ميتا نيترو بنزالدهيد  
 ( د ) خليط من أرتو وبارا نيترو بنزالدهيد

٩٣) كل مما يأتي يعد صحيحًا بالنسبة للهكسان الحلقي ما عدا :

- ( أ ) مركب حلقي مشبع  
 (ب) يمكن الحصول عليه من مركب أروماتي  
 (ج) ألكان مستقر  
 ( د ) يحتوي الجزيء منه على ١٢ ذرة

$C_6H_{12}$

٩٤) (A, B, C) ثلاثة هيدروكربونات :

- (A) : غازي وهو أحد مكونات غاز البوتاجاز ويكون بنسبة أقل في الدول الحارة بروبان ~  
 (B) : يحتوي على نفس عدد ذرات الكربون في المركب (A) وتقل صيغته الجزيئية بذرتين هيدروجين عن المركب (A)  
 (C) : غير مشبع تقل صيغته الجزيئية بذرتين هيدروجين عن المركب (B) ، أي مما يلي يعبر عن نواتج الهدرجة التامة في وجود عامل حفاز لكل من المركبات السابقة ؟

الإختيارات	نتائج هدرجة (A)	نتائج هدرجة (B)	نتائج هدرجة (C)
أ	بروبان	بروبان	بروبان
ب	بيوتان $\alpha$	بروبان	بروبين
ج	بيوتان $\alpha$	سيكلوبروبان	بروبين
د	بروبان	بروبين	بروبان

٩٥) أي المركبات التالية يحترق مول منه في وفرة من الأكسجين ليعطي 3 mol من بخار الماء و 3 mol من ثاني أكسيد الكربون ؟



- أ- بروبان  
 ب- سيكلوبروبان  
 ج- بروبانول  
 د- بروبان
- ٩٦) أي مما يلي يعبر عن الدور الصحيح لهيدروكسيد الصوديوم في تحضير البارافينات ودور حمض الكبريتيك المركز في تحضير الأوليفينات على الترتيب ؟

- أ- نزع الماء من الكحولات في تحضير الأوليفينات ومادة صهارة في تحضير البارافينات  
 ب- يقوم بنزع مجموعة الكربوكسيلات في تحضير الأوليفينات ونزع الماء في تحضير البارافينات  
 ج- يقوم بنزع مجموعة الكربوكسيلات في تحضير البارافينات ونزع الماء في تحضير الأوليفينات  
 د- يقوم بامتصاص بخار الماء في تحضير البارافينات ومعادلة أبخرة الحمض في تحضير الأوليفينات
- ٩٧) الصيغ العامة التالية لمشتقات الهالوجينية لبعض الهيدروكربونات واستخدامات أحد أيزوميراتها . كل مما يلي يعد صحيحًا بالنسبة لنوع المشتق الهالوجيني واستخدام أحد أيزوميراته ماعدا ؟

الإختيارات	صيغة المشتق الهالوجيني	نوع المشتق واستخدام أحد أيزوميراته
أ	$CHCl_3$ $C_nH_n Cl_{2n+1}$	مشبع يستخدم كمخدر
ب	$C_2H_3Cl_3$ $C_nH_{n+1} Cl_{n+1}$	مشبع يستخدم في التنظيف الجاف
ج	$p.p$ $C_nH_{n+1} Cl_{n-1} \alpha$	غير مشبع يستخدم في صناعة السجاد
د	$C_6H_5Cl$ $C_nH_{n-1} Cl$	غير مشبع يستخدم في تحضير الفينول

٩٨) كل مما يلي يعد صحيحًا بالنسبة للصيغة الكيميائية والاسم وفقًا لنظام الأيوباك ماعدا ؟

الإختيارات	الصيغة الكيميائية	الاسم وفقًا لنظام IUPAC
أ	$(CH_3)_3CC(CH_3)_3$	3,3,2,2 - رباعي ميثيل بيوتان
ب	$(CH_3)_2CC(CH_3)_2$	3,2 - ثنائي ميثيل - 2 - بيوتين
ج	$(CH_3)_3CC(C_2H_5)_3$	3,3 - ثنائي إيثيل - 2,2 - ثنائي ميثيل بنتان

صدقة حارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

١ ٢ ٣  
 $\text{C} \quad \text{C}=\text{C} \quad \text{C} \equiv \text{C}$   
 ١ - أي مما يلي يمثل عدد الأيزوميرات الألكينية التي تحتوي مجموعة إيثيل وصيغتها الجزيئية  $\text{C}_5\text{H}_{10}$  ؟  
 ج -  $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$  د -  $\text{CH}_2 = \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$  هـ - ٥  
 ١٠٠ - الجدول التالي يصف بعض أيزوميرات المركب  $\text{C}_4\text{H}_8$  :  
 $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$

W	Z	Y	X
أيزوميرات حلقة	أيزوميرات تعطي بالهيدرة الحفزية كحول غير قابل للأكسدة	أيزوميرات تزيل لون برمنجنات البوتاسيوم القلوية	١ - بروتين أيزوميرات تخضع لقاعدة ماركونيكوف ٢ - سليلوز

أي مما يلي يمثل عدد كل نوع من هذه الأيزوميرات ؟

الإختيارات	X	Y	Z	W
أ	١	٢	٣	١
ب	٢	٣	١	٢
ج	٢	١	٢	٣
د	٢	٢	١	١

١٠١ ثلاث مركبات من المشتقات الهيدروكربونية :  
 المركب الأول : يتفاعل مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ولا يتفاعل مع محلول هيدروكسيد الصوديوم  
 المركب الثاني : يتفاعل مع كلا من المركب الأول ومحلول هيدروكسيد الصوديوم في الظروف المناسبة  
 المركب الثالث : يتفاعل مع محلول هيدروكسيد الصوديوم ولا يتفاعل مع حمض الهيدروكلوريك  
 كل مما يلي صحيح ماعدا :

أ- الصيغة العامة للمركب الأول  $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{O}$  كحول

ب- الصيغة العامة للمركب الثاني  $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$  حمض

ج- يستخدم كلوريد الحديد III للكشف عن المركب الثالث

د- يحضر المركب الثالث بأكسدة المركب الأول

١٠٢ (A) ، (B) مركبان عضويان ، الصيغة الجزيئية للكحول (A) هي  $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$  وللمركب (B) هي

$\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3$  ، يتفق المركبان (A) ، (B) في أن كلاهما : حمض

أ- يستخدم في المجالات الطبية

ب- يتفاعل مع هيدروكسيد الصوديوم

ج- يستخدم في صناعة ألياف الداكرون

د- يتفاعل مع حمض الهيدروكلوريك

١٠٣ جميع المواد التالية تزيل لون محلول برمنجنات البوتاسيوم في وسط حامضي ماعدا :

أ- هيدروكسي سيلكو - هكسان كحول ثانوي

ب- كحول أيزوبيوتيلي أولي

ج- ٢ - برومو - ٢ - بروبانول حمض كرسيل

د- حمض ٢ - هيدروكسي - بروبانويك

١٠٤ عند التحلل المائي الحامضي لأستر فورمات البروبيل ، ينتج مركب (X) يتفاعل مع هيدروكسيد

الصوديوم ؟- جميع مايلي من خواص المركب (X) ماعدا : كحول حمضي

أ- ليس له أيزوميرات -

ب- صيغته الجزيئية  $\text{CH}_2\text{O}_2$

ج- يتفاعل مع الأحماض الهالوجينية

د- تفرزه بعض الحشرات (المن) لالمر

صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

١٠٥) مركبان عضويان X, Y :

X : هيدروكربون يتفاعل مع الكلور بشدة ويصاحب التفاعل ضوء ولهب اشتباهاً (الكاس)

Y : مشتق هالوجيني لهيدروكربون يستخدم كمبيد حشري حامك

أي مما يلي يعبر عن المركب X أو Y ؟

أ- X : هيدروكربون أروماتي يخضع للصيغة  $C_nH_{2n-6}$  ب- Y : مشتق أروماتي يخضع للصيغة  $C_nH_{n-1}Cl$

ج- X : هيدروكربون أليفاتي يخضع للصيغة  $C_nH_{2n}$  د- Y : مشتق أليفاتي يخضع للصيغة  $C_nH_nCl_n$

١٠٦) ألكان صيغته الجزيئية  $C_6H_{14}$  ويحتوي أربع مجموعات ميثيل ولا يحتوي مجموعات ميثيلين. أي مما يلي يعبر عن الإسم الأيويك لهذا المركب ؟

أ- 2,2 - ثنائي ميثيل بيوتان  
ب- 3,3 - ثنائي ميثيل بيوتان  
ج- 3,2 - ثنائي ميثيل بيوتان  
د- 4,1 - ثنائي ميثيل بيوتان

١٠٧) أي مما يلي يعبر عن عدد الأيزوميرات (الأليفاتية) مفتوحة السلسلة ولا تتفاعل مع فلز الصوديوم للصيغة  $C_4H_{10}O$  ؟

أ- ٣ ب- ٤ ج- ٥ د- ٧

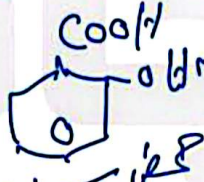
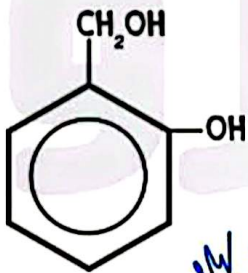
١٠٨) أي مما يلي يعبر عن استخدام ناتج الأكسدة التامة للمركب المقابل ؟

أ- تحضير نسيج الداكرون

ب- تحضير العقاقير الطبية

ج- تحضير الباكليت

د- تحضير المتفجرات



١٠٩) أحماض عضوية كربوكسيلية : (Y,X)

X : حمض أروماتي يتفاعل المول منه مع 2 mol من الصودا الكاوية خضاً ليوأثيرها

Y : حمض أليفاتي يتفاعل المول منه مع 3 mol من الصودا الكاوية ثم 1 mol من الصوديوم. أي مما يلي يعبر عن الحمض X أو Y ؟

أ- (Y) : حمض لاكتيك يفرزه الجسم عند بذل مجهود

ب- (Y) : حمض الستريك يستخدم في حفظ الفواكه المجمدة

ج- (X) : حمض تيرفتاليك يدخل في صناعة الحرير الصناعي

د- (X) : حمض سلسليك يدخل في صناعة ألياف الداكرون

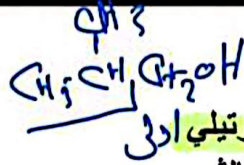
١١٠) (Y,X,Z) ثلاث مركبات عضوية :

X : أبسط مركب هيدروكسيلي أليفاتي  $CH_3OH$  Y : أبسط حمض كربوكسيلي هيدروكسيلي أروماتي

Z : ينتج من تفاعل (X) و (Y)  $Z$  أي مما يلي يعبر عن كل من (Z,Y,X) ؟

الإختيارات	X	Y	Z
أ	كحول ميثيلي	حمض سلسليك	أسيتيل حمض السلسليك
ب	كحول إيثيلي	حمض بنزويك	أستر بنزوات إيثيل
ج	كحول ميثيلي	حمض سلسليك	أستر سلسيلات ميثيل

د	فينول	حمض فورميك	استر فورمات فينيل
---	-------	------------	-------------------



١١١) أي مما يلي يعبر عن ناتج التحلل المائي في وسط قلوي للمركب  
١ - برومو - ٢ - ميثيل بروبان ؟

أ- كحول بروبيلي ثانوي  
ب- كحول أيزو بيوتيلي  
ج- ٢ - ميثيل - ٢ - بروبانول  
د- كحول بيوتيلي ثالثي

١١٢) (X), (Y), (Z) ثلاثة مشتقات هيدروكربونية :

(X) يمكن أكسدته واختزاله لبروبان (Y) أيزومر لكحول أيسر

(Z) ينتج من تفاعل حمض مع كحول أي الاختيارات التالية صحيحة ؟

(أ) (X) ألدهيد , (Y) إثير  
ب) (X) كيتون , (Z) إستر

ج) (X) ألدهيد , (Z) إثير  
د) (X) كحول , (Y) إستر

١١٣) مركبان عضويان (Y, X) :

(X) : ١ - برومو - ١ - بروبانول

(Y) : ٢ - برومو - ٢ - بروبانول

أجريت العمليات ( تحلل مائي قلوي ثم إختزال ) على كل من المركبين (Y, X) كل على حدة أي مما يلي يعبر عن ناتج هذه العمليات على كل من المركبين Y, X ؟

الاختيارات	الناتج من المركب X	الناتج من المركب Y
أ	بروبانال	بروبانول
ب	بروبانال	٢ - بروبانول
ج	١ - بروبانول	٢ - بروبانول
د	١ - بروبانول	بروبانول

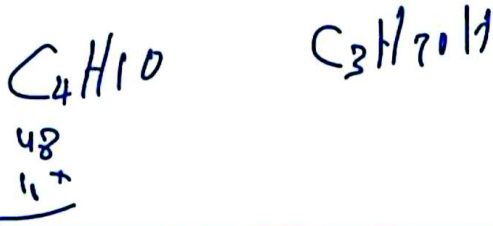
١١٤) لديك المركبان (A) و (B) المركب (A) الكان مفتوح السلسلة كتلة الجزيئية 58 والمركب (B) كحول مشبع أحادي الهيدروكسيل كتلته الجزيئية 60 فإن المركبان (A) و (B) هما ( C = 12 , O = 16 , H = 1 )

(أ) (A) غاز , (B) أقل في درجة الغليان من (A)

(ب) (A) سائل , (B) أعلى في درجة الغليان من (A)

ج) (A) غاز , (B) أعلى في درجة الغليان من (A)

د) (A) سائل , (B) أقل في درجة الغليان من (A)



١١٥) أي من نواتج التفاعلات التالية لا يزيل لون محلول برمنجنات البوتاسيوم القاعدية ؟

(أ) ناتج إضافة 1 mol من H<sub>2</sub> إلى 1 mol من البروبان

ب) ناتج إضافة 1 mol من HBr إلى 1 mol من 2 - ميثيل - 2 - بيوتين

ج) ناتج نزع الماء من 1 - بيوتانول  
د) ناتج نزع الماء من 2 - ميثيل - 2 - بروبانول

١١٦ (A), (B), (C) ثلاثة هيدروكربونات تتميز بما يلي :

(A) : مذيب عضوي .

(B) : يحضر منه غاز يستخدم في فرن مدرّس

(C) : يحضر بنزع ماء من الكحولات الثالثية

فإن المركبات (A), (B), (C) تكون :

( أ ) (A) : كحول , (B) : إيثان , (C) : إثير ثنائي الإيثيل

(ب) (A) : بنزين , (B) : ميثان , (C) : ألكين متفرع

(ج) (A) : ألكين متفرع , (B) : إيثان , (C) : ألكين غير متفرع

( د ) (A) : بنزين , (B) : ميثان , (C) : ألكين متفرع

تعريف لا يجيب

١١٧ تم اضافة كلوريد حديد (III) إلى المركبات العضوية الهيدروكسيلية (A, B) كل على حده نتج لون

بنفسجي مع المركب (A) ولم يتأثر المركب (B). فأي مما يلي يعد صحيحة بالنسبة لطاقة الروابط

( أ ) (O - H) للمركب (A) أكبر من (O - H) للمركب (B)

(ب) (O - H) للمركب (A) أقل من (O - H) للمركب (B)

(ج) (C - O) للمركب (B) أكبر من (C - O) للمركب (A)

( د ) (C - O) للمركب (B) تساوي من (C - O) للمركب (A)

١١٨ عند تفاعل حمض 2 - ميثيل بروبانويك مع فلز الصوديوم ثم تسخين الملح الناتج مع الجير الصودي

يكون الناتج هو :

( أ ) 2 - ميثيل بروبان (ب) بيوتان (ج) 2 - ميثيل بيوتان (د) بروبان

١١٩ المركبان (A), (B) - مركبات عضوية تتفق في أن كلاً منها يتفاعل مع NaOH : فأي مما يلي

صحيح

( أ ) المركب (A) صيغته الجزيئية  $C_6H_6O$  , المركب (B) صيغته الجزيئية  $C_2H_6O$

(ب) المركب (A) كحول كئلي , المركب (B) حمض أستيك

(ج) المركب (A) كحول أيزوبروبيلي , المركب (B) فينول

( د ) المركب (A) صيغته الجزيئية  $C_6H_6O$  , المركب (B) صيغته الجزيئية  $C_7H_6O_3$

صحيح

١٢٠ المركبان (A, B) من المركبات العضوية الأروماتية فإذا كانت الصيغة الجزيئية :

للمركب (A) :  $C_6H_6O$  , المركب (B) :  $C_7H_6O_3$  فإن كل من المركبين (A), (B) يتفاعلان مع

( أ ) هيدروكسيد صوديوم

(ب) كربونات صوديوم

(ج) كحول إيثيلي

( د ) حمض هيدروكلوريك

صحيح

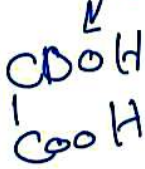
١٢١ لديك المركبان العضويان  $C_6H_6O_2$  ,  $C_8H_6O_4$  فإن كلاهما يتفاعل مع :

( أ ) NaOH (ب)  $Na_2CO_3$  (ج)  $C_2H_5OH$  (د) HCl

صحيح

خلى بالك ان كل مجموعة هيدروكسيل تكون رابطة هيدروجينية وكل مجموعة كربوكسيل تكون رابطتين هيدروجينيتين وكلما زادت عدد الروابطة الهيدروجينية تزدت درجة الغليان

١٢٢ (A) , (B) صيقتان جزيئتان لحمضين عضويين :  $C_2H_4O_2$  (A) ,  $C_2H_2O_4$  (B) أي صحيحاً



(A) درجة غليان (B) اعلى من درجة غليان (A)

(ب) اختزال المركب (A) ينتج عنه أبسط الكحولات

(ج) اختزال المركب (B) ينتج عنه مركب يستخدم في الترمومترات

(د) درجة ذوبان المركب (A) في الماء أعلى من درجة ذوبان المركب (B)

١٢٣ ثلاث مركبات عضوية (A , B , C) لها الصيغة الجزيئية  $C_4H_8O_2$

(A) : يتفاعل مع هيدروكسيد الصوديوم على البارد حمض بروبانويك ١ و ٢ - ميثانوات البروبانويك

(B) : لا يتفاعل مع هيدروكسيد الصوديوم على البارد استر ← فورمان لبروسيل ارفورمان لايزودونيل

(C) : يحدث له تفاعل التصبن وينتج أبسط كحول استر ← ميثانوات البروبانويك

أي مما يلي يعد صحيحاً ؟

أ- حمض البيوتيريك .

ب- C : ميثانوات البروبانويك

ج- A : حمض ٢- ميثيل بروبانويك

د- C : بروبانوات الميثيل

B : إيثانوات الإيثيل

B : بروبانوات الميثيل

C : إيثانوات الإيثيل

B : حمض البيوتانويك

استر

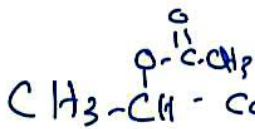
استر

١٢٤ حمض كربوكسيلي له الصيغة  $C_3H_6O_3$  ، تم إجراء التفاعلات التالية عليه :

- تفاعل (١) : أضيف إليه ميثانول فتفاعل كحمض  $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{OH})-\text{COOCH}_3$

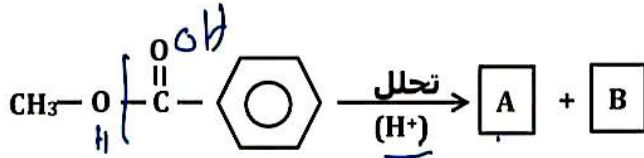
- تفاعل (٢) : أضيف إليه حمض الأسيتيك فتفاعل ككحول  $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{OH})-\text{COOH}$

أي مما يلي يعبر عن ناتج كل من التفاعلين (1) , (2) ؟



الإختيارات	ناتج التفاعل (١)	ناتج التفاعل (٢)
أ	$\alpha\text{CH}_3\text{CH}(\text{OCOCH}_3)\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOCH}_3$
ب	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOCH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OCOCH}_3)\text{COOH}$
ج	$\alpha\text{CH}_3\text{COOCH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$
د	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOCH}_3$	$\text{CH}_3\text{COOCH}_3$

١٢٥ من المخطط التالي :



فإن المركبان (A) , (B) هما :

( أ ) حمض أروماتي ، (B) فينول

(ج) حمض أليفاتي ، (B) كحول

(ب) حمض أروماتي ، (B) كحول

(د) حمض أليفاتي ، (B) فينول

١٢٦ من المخطط التالي :



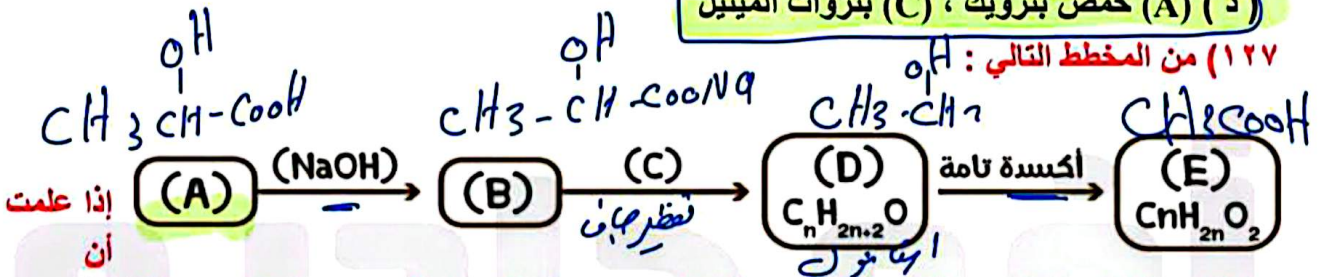
إذا كان (A) ، (C) يتفاعلان مع محلول الصودا الكاوية في الظروف المناسبة لذلك و (B) لا يتفاعل مع محلول الصودا الكاوية . فأي الاختيارات الآتية صحيح ؟

( أ ) (B) حمض الميتانويك ، (C) إيثانوات الميثيل

(ب) (A) فينول ، (B) حمض الميتانويك

(ج) (A) إيثانول ، (C) حمض البروبانويك

( د ) (A) حمض بنزويك ، (C) بنزوات الميثيل



أ- D : بروبانول ، E : حمض البروبانويك ، C : تقطير جاف

ب- D : إيثانول ، E : حمض الايثانويك ، C : نزع ماء

ج- D : إيثانول ، E : حمض الايثانويك ، C : تقطير جاف

د- D : بروبانول ، E : حمض البروبانويك ، C : نزع ماء

١٢٨ باستخدام المخطط التالي :

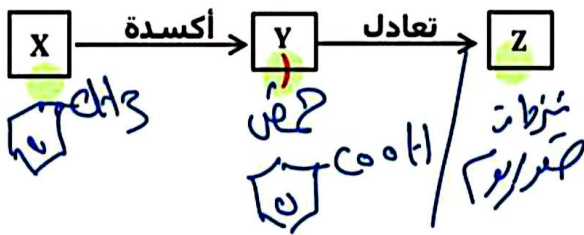
أي مما يلي صحيح ؟

( أ ) (X) طولوين ، (Z) كلوريد ميثيل

(ب) (X) طولوين ، (Z) حمض بنزويك

(ج) (Z) بنزوات صوديوم ، (Y) حمض بنزويك

( د ) (X) ميثان ، (Y) أسيتات صوديوم



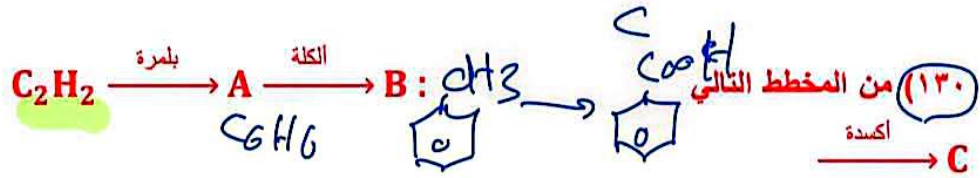
( أ ) (A) حمض بروبانويك - (B) بروبانول - (C) بروبين

(ب) (A) كحول إيثيلي - (B) أسيتالدهيد - (C) حمض أسيتيك

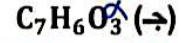
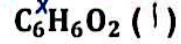
(ج) (A) حمض بروبانويك - (B) بروبانين - (C) بروبانول

( د ) (A) كحول إيثيلي - (B) حمض أسيتيك - (C) أسيتالدهيد

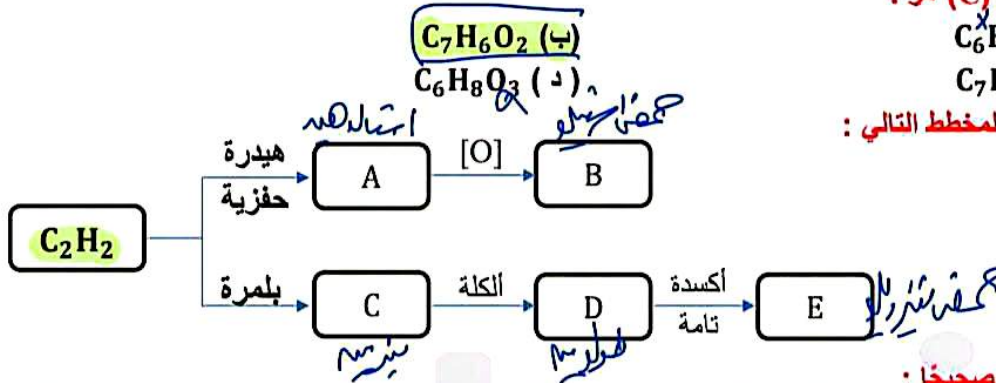
صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا



فإن المركب (C) هو :



(١٣١) من المخطط التالي :



أي مما يلي صحيحاً :

(أ) شحیح الذوبان في الماء , (E) يستخدم في صناعة المبيدات الحشرية

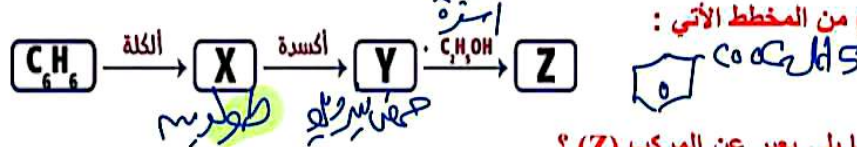
(ب) يستخدم في صناعة الحرير , (E) يستخدم ملحه كمادة حافظة للأغذية

(ج) يمنع نمو البكتريا , (E) يستخدم في صناعة مستحضرات التجميل

(د) يستخدم في صناعة المبيدات الحشرية , (E) يمنع نمو الفطريات

(٢) أكتب اسم كل من العمليات الكيميائية (C) , (E)

(١٣٢) من المخطط الآتي :



أي مما يلي يعبر عن المركب (Z) ؟

- أ- إيثانوات البنزويل **ب- بنزوات الإيثيل** ج- إيثانوات فينيل د- بنزوات الميثيل

(١٣٣) من التفاعل التالي :



أي مما يلي يمثل كل من المركبين A , B ؟



(١٣٤) إذا علمت أن :

المركب (A) : حمض عضوي يتفاعل مع الأحماض المعدنية الأكسجينية ولا يتفاعل مع الأحماض الهالوجينية

المركب (B) : يخضع للصيغة  $C_nH_{2n}O$  ويتأكسد إلى حمض يستخدم في صناعة المبيدات الحشرية والعطور.

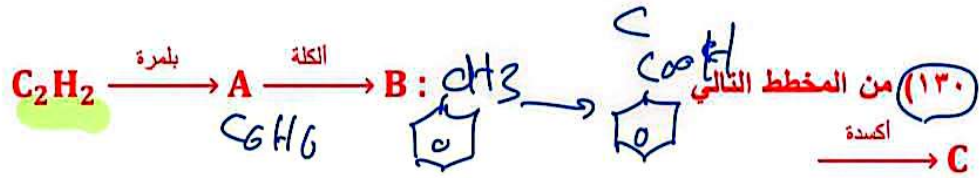


صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

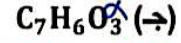
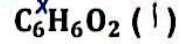
أي مما يلي يعبر عن استخدام المركب الناتج من تفاعل (A) , (B) في وسط حامضي أو قاعدي ؟

- أ- صناعة المتفجرات **ب- الأدوات الكهربائية** ج- صناعة المطهرات د- صناعة صمامات القلب

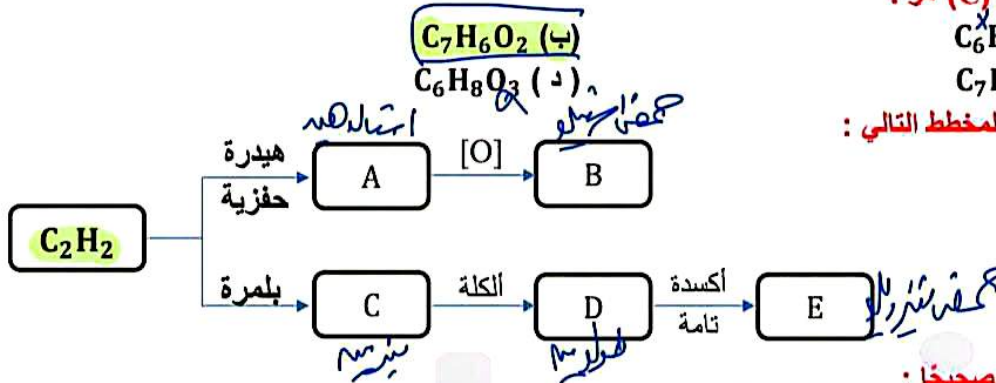
تحفظهم رى اسمك



فإن المركب (C) هو :

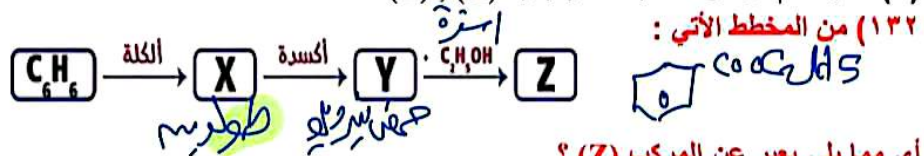


(١٣١) من المخطط التالي :



أي مما يلي صحيحاً :

- (أ) شحیح الذویان فی الماء ، (E) یستخدم فی صناعة المبيدات الحشرية
  - (ب) (B) یستخدم فی صناعة الحریر ، (E) یستخدم ملحه كمادة حافظة للأغذية
  - (ج) (B) يمنع نمو البكتريا ، (E) یستخدم فی صناعة مستحضرات التجميل
  - (د) (B) یستخدم فی صناعة المبيدات الحشرية ، (E) يمنع نمو الفطريات
- (٢) أكتب اسم كل من العمليات الكيميائية (C) و (E)



أي مما يلي يعبر عن المركب (Z) ؟

- أ- إيثانوات البنزول
- ب- بنزوات الإيثيل
- ج- إيثانوات فينيل
- د- بنزوات الميثيل

(١٣٣) من التفاعل التالي :



أي مما يلي يمثل كل من المركبين A , B ؟

- أ-  $C_6H_5CH_2Cl$  : A و  $H_2$  : B
- ب-  $C_6H_5CH_2C_6H_5$  : A و  $H_2$  : B
- ج-  $C_6H_5CH_2C_6H_5$  : A و  $HCl$  : B
- د-  $C_6H_5CH_2C_6H_5$  : A و  $Cl_2$  : B

(١٣٤) إذا علمت أن :

- المركب (A) : حمض عضوي يتفاعل مع الأحماض المعدنية الأكسجينية ولا يتفاعل مع الأحماض الهالوجينية
- المركب (B) : يخضع للصيغة  $C_nH_{2n}O$  ويتأكسد إلى حمض يستخدم في صناعة المبيدات الحشرية والعطور.



صدقة جارية على روح المرحوم الدكتور سيف البنا

أي مما يلي يعبر عن استخدام المركب الناتج من تفاعل (A) , (B) في وسط حامضي أو قاعدي ؟

- أ- صناعة المتفجرات
- ب- الأدوات الكهربائية
- ج- صناعة المطهرات
- د- صناعة صمامات القلب

تحفظهم رى اسمك