

الإختبار القصير الأول لمادة الكيمياء  
للفص الحادي عشر

وزارة التربية  
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية  
ثانوية.....  
الإسم:-.....  
الصف :.....

السؤال الأول :

أ- حددي الإجابة الصحيحة التي تختارها بوضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة  
( 2 × 0.5 )

1. قيمة الزوايه بين الأفلاك المهجنه في جزيء الايثاين  $C_2H_2$  هي :-  
☐ 180 ☐ 109.5 ☐ 120 ☐ 104.5
2. نوع الرابطه بين ذرات الكربون والهيدروجين في جزيء البنزين  $C_6H_6$  :  
☐ سيجما ☐ ثنائيه ☐ باي ☐ هيدروجينيه

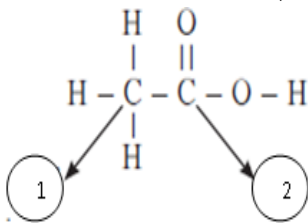
ب- أكملی الفراغات التاليه بما يناسبها علميا ( 2 × 0.5 )

1. تداخل الفلكين ( S و P ) دائما هو تداخل من النوع .....  
2. السبائك هي مثال لمحلول يكون فيه حالة المذاب ..... وحالة المذيب صلبه .

السؤال الثاني:- علل لما يأتي تعليلا علميا سليما ( 1 × 1 )

أ- لا تذوب كبريتات الباريوم في الماء على الرغم من انه مركب ايوني.

ب- ادرس الصيغة الكيميائية البنائية التالية وهي لمركب حمض الأسيتيك ( 1 × 2 )



- 1- عدد الروابط التساهمية ( $\delta$ ) في الجزيء يساوي ----- رابطة  
2- عدد الروابط التساهمية ( $\pi$ ) في الجزيء يساوي ----- رابطة  
3- نوع التهجين في ذرة الكربون ( $C_2$ ) -----

الإختبار القصير الأول لمادة الكيمياء  
للفصل الحادي عشر

وزارة التربية  
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليميه  
ثانوية.....  
الإسم:-.....  
الصف :.....

السؤال الأول :

أحدد الإجابة الصحيحة التي تختارها بوضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة  
( 2 × 1/2 )

3. الزوايا بين الأفلاك المهجنة SP:  
180° ☐ 120° ☐ 109.5° ☐ 105° ☐
4. نوع التهجين في ذرة الكربون في جزيء الإيثانين :  
لا يوجد تهجين ☐ sp ☐ sp<sup>2</sup> ☐ sp<sup>3</sup> ☐

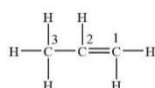
ب- أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علميا  
( 2 × 1/2 )

3. تنتج الرابطة سيجما δ عن التداخل ..... للأفلاك الذرية  
4. الزاوية بين ذرتي الهيدروجين وذرة الأكسجين في جزيء الماء H<sub>2</sub>O تساوي .....

السؤال الثاني:- ( 1 × 1 )

وجه المقارنة	1 2 3 CH <sub>3</sub> -C ≡ CH	1 2 3 CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>
نوع التداخل في ذرة الكربون (2)		
نوع الروابط التساهمية التي تكونها ذرة الكربون (1)		

ب- ادرس الصيغة الكيميائية البنائية التالية :- ( 1 × 2 )



- 1- عدد الروابط التساهمية ( δ ) في الجزيء يساوي ----- رابطة  
2- عدد الروابط التساهمية ( π ) في الجزيء يساوي ----- رابطة  
3- نوع التهجين في ذرة الكربون رقم ( 2 ) هو : -----

الإختبار القصير الأول لمادة الكيمياء  
للفص الحادي عشر

وزارة التربية  
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية  
ثانوية.....  
الإسم:-.....  
الصف:.....

السؤال الأول :

أ- حددي الإجابة الصحيحة التي تختارها بوضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة  
( 2 × 0.5 )

5. الشكل الفراغي للتهجين SP :  
☐ هرمي رباعي السطوح ☐ كروي ☐ مثلثي ☐ خطي

6. نوع التهجين في ذرة الكربون في جزيء البنزين :  
☐ لا يوجد تهجين ☐ sp ☐ sp<sup>2</sup> ☐ sp<sup>3</sup>

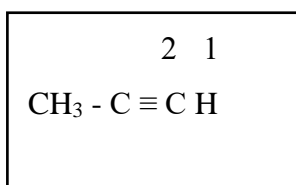
ب- أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علميا ( 2 × 0.5 )

5. تنتج الرابطة سيجما باي عن التداخل ..... للأفلاك الذرية  
6. الماء له قدرة عالية علي الإذابة بسبب ارتفاع قيمة.....

السؤال الثاني:- ( 1 × 1 )

ت- عللي:- إستقرار جزيء البنزين؟

ث- ادرس الصيغة الكيميائية البنائية التالية :- ( 1 × 2 )



- 1- عدد الروابط التساهمية ( δ ) في الجزيء يساوي ----- رابطة
- 2- عدد الروابط التساهمية ( π ) في الجزيء يساوي ----- رابطة
- 3- نوع التهجين في ذرة الكربون ( C1 ) -----