

الإختبار القصير الأول لمادة الكيمياء  
للفص الحادي عشر

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

السؤال الأول :

أحددي 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  $C_6H_6$  :  
 سيجمما  ثنائيه  باي  هيدروجينيه

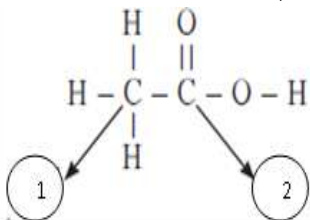
ب- أكمل الفراغات التاليه بما يناسبها علميا (2 × 0.5)

1. تداخل الفلكين ( S و P ) دائما هو تداخل من النوع .....
2. السباتك 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 ( $C_2$ ) -----

معلمي الكونت  
صفوة

الإختبار القصير الأول لمادة الكيمياء  
للفص الحادي عشر

وزارة التربية  
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليميه  
ثانوية.....

الإسم:-.....  
الصف:.....

السؤال الأول :

أحددي 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>

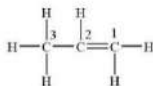
ب- أكمل الفراغات التاليه بما يناسبها علميا  
( 2 × 1/2)

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

السؤال الثاني:-  
( 1 × 1)

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

( 1 × 2)



ب- ادرس الصيغة الكيميائية البنائية التاليه :-

- 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 ..... التعليميه  
ثانوية.....  
الإسم:-.....  
الصف:.....

السؤال الأول :

أحددي 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 التاليه بما يناسبها علميا  
( 2 × 0.5)

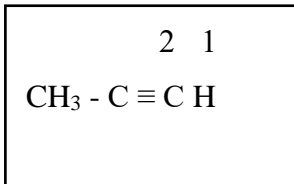
5. تنتج الرابطة سيجمما باي عن التداخل ..... للأفلاك الذرية
6. الماء له قدرة عالية علي الإذابة بسبب ارتفاع قيمة.....

السؤال الثاني:-  
( 1 × 1)

ت- عللي:- إستقرار جزيء البنزين؟

( 1 × 2)

ث- ادرس الصيغة الكيميائية البنائية التالية :-



- 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 ) .....

صفوة معلم الكونت