

الإختبار القصير الأول لمادة الكيمياء
للفص الحادي عشر

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

السؤال الأول :

أحدي 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

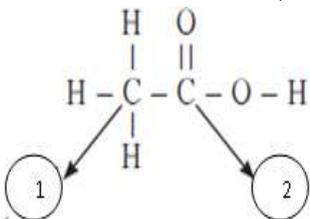
ب- أكمل الفراغات التاليه بما يناسبها علميا (2 × 0.5)

1. تداخل الفلكين (S و P) دائما هو تداخل من النوع
2. 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 (δ) في الجزيء يساوي ----- رابطة
- 2- عدد الروابط التساهمية (π) 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 sp² sp³

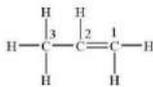
ب- أكمل الفراغات التاليه بما يناسبها علميا
(2 × 1/2)

3. تنتج الرابطة سيجما δ عن التداخل للأفلاك الذرية
4. الزاوية بين ذرتي الهيدروجين وذرة الاكسجين في جزيء الماء H₂O تساوي

السؤال الثاني:-
(1 × 1)

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

(1 × 2)



ب- 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 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 sp² sp³

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

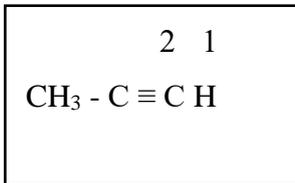
5. تنتج الرابطة سيجما باي عن التداخل للأفلاك الذرية
6. الماء له قدرة عالية علي الإذابة بسبب ارتفاع قيمة.....

السؤال الثاني:-
(1 × 1)

ت- عللي:- إستقرار جزيء البنزين؟

(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 الكوئيت