

الفصل الدراسي : الأول
الصف : الثاني الثانوي . مسارات
المادة : كيمياء 2 – 1
أوراق عمل : مجموعة 3



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
مكتب تعليم العليا
مدارس أضواء الهداية الأهلية

1- اختر الإجابة الصحيحة :				الاسم :	فصل 4+5
1	القوة الكهروستاتيكية التي تجذب الأيونات ذات الشحنات المختلفة في المركبات الأيونية .				
	A . الرابطة التساهمية القطبية	B . الرابطة الفلزية	C . الرابطة التساهمية	D . الرابطة الأيونية	
2	يسمى المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي :				
	A . الجزيء	B . الالكتروليت	C . اللافلزي	D . السبيكة	
3	الطاقة التي تلزم لفصل أيونات 1 mol من المركب الأيوني :				
	A . طاقة الشبكة البلورية	B . طاقة الجزيئات	C . طاقة الفوتون	D . طاقة الارتباط	
4	عدد الإلكترونات التي تفقدها أو تكتسبها أو تشارك بها الذرة في أثناء التفاعل الكيميائي				
	A . عدد الذرات	B . عدد الجزيئات	C . عدد التأكسد	D . عدد الروابط	
5	خليط من العناصر ذات الخواص الفلزية الفريدة :				
	A . وحدة الصيغة	B . الجزيء	C . الأيون	D . السبيكة	
6	الشحنة الكلية للمركب : Na_2CO_3				
	A . 4+	B . 0	C . 2+	D . 2-	
7	رابطة تتكون بين عنصر فلزي وعنصر لافلزي :				
	A . الرابطة التساهمية القطبية	B . الرابطة الفلزية	C . الرابطة التساهمية	D . الرابطة الأيونية	
8	رابطة تنتج عن مشاركة كلٍّ من الذرتين الداخلتين في تكوين الرابطة بزوج إلكترون واحد أو أكثر				
	A . فلزية	B . أيونية	C . هيدروجينية	D . تساهمية	
9	الرابطة سيجما تنتج عن تداخل مستويات التكافؤ				
	A . جانبيًا	B . رأسياً	C . متباعدة	D . متوازيًا	
10	ما الصيغة الكيميائية لمُح الطعام ؟				
	A . NaCl	B . KI	C . NaF	D . AlF_3	
11	عندما تتشارك ذرتان من العنصر نفسه بالإلكترونات التكافؤ تتكون				
	A - الجزيئات عديدة الذرة	B - الجزيئات ثنائية الذرة	C - المركبات الأيونية	D - الفلزات	

2 - ضع كلمة (صح) ، أو كلمة (خطأ) أمام كل من العبارات الآتية حسب ما يناسبها :

- 1- الأنيون هو الأيون السالب ()
- 2- الكاتيون هو الأيون الموجب ()
- 3- شحنة الأيون لعناصر المجموعة الأولى +2 . ()
- 4- شحنة الأيون لعناصر المجموعة 17 هو +1 . ()
- 5- كلما قصرت الرابطة التساهمية كانت أقوى ()
- 6- كلما قل طول الرابطة زادت طاقة التفكك ()
- 7- اذا كانت الطاقة المنبعثة أكبر من الطاقة اللازمة فالتفاعل ماص للطاقة ()
- 8- يعد حرق الفحم تفاعل طارد للطاقة ()

3 - اكتب كل مصطلح امام التعريف المناسب له :

الرنين ، الرابطة التساهمية التناسقية نموذج VSEPR ، زاوية الرابطة ، التهجين

..... حالة تحدث عندما يكون هناك احتمال لرسم أكثر من تركيب لويس لشكل الجزيء أو الأيون.

..... يُسمى النموذج المستخدم في تحديد شكل الجزيء (التنافر بين أزواج إلكترونات التكافؤ).

..... هي الزاوية بين ذرتين جانبيتين والذرة المركزية .

..... : هو اختلاط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مختلفة جديدة .

..... : تتكون عندما تقدم إحدى الذرات إلكترونين لتشارك بهما ذرة أخرى أو أيوناً آخر بحاجة إلى

إلكترونين ليكونا ترتيباً إلكترونيًا مستقرًا بأقل طاقة

(هذه الأوراق لا تغني عن الكتاب)