

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر المتقدم اضغط هنا [13/ae/com.almanahj//:https](https://almanahj.com/ae/13)

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر المتقدم في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/13chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر المتقدم في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/13chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر المتقدم اضغط هنا [grade13/ae/com.almanahj//:https](https://almanahj.com/ae/grade13)

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا [bot_almanahj/me.t//:https](https://t.me/bot_almanahj)



دليل تصحيح امتحان مادة الكيمياء للصف العاشر - المسار المتقدم للفصل الدراسي الأول 2017/2018

السؤال الأول :

رقم المفردة	الإجابة	رقم المفردة	الإجابة
11	II و III فقط	1	إذا اختلفت شحنات المركب الأيوني
12	لأنها تحتوي على نفس العدد من إلكترونات التكافؤ	2	وجود فلزات انتقالية في الشبكات البلورية
13	1 و 2 ومن 13 إلى 18	3	ذائبية ضعيفة
14	14	4	وحدة الصيغة
15	قدرة ذرة العنصر على جذب الإلكترونات في رابطة كيميائية	5	كرومات
16	إثنين من أيونات الكلوريد إلى أيون واحد من المغنيسيوم	6	الحالة الفيزيائية
17	Ar و Sc ³⁺	7	تناسب طاقة الشبكة البلورية عكسياً مع حجم كلاً من الكاتيون والأيون
18	X ³⁺	8	درجة الانصهار المرتفعة
19	Y و W	9	الفولاذ الكربوني (حديد وكربون)
20	ديمتري مندليف	10	الفلزات

درجتان لكل مفردة

موجهات التصحيح :

الإجابة محددة وغير ذلك لا يستحق أي درجة على المفردة .

40

مجموع درجات السؤال الأول



دليل تصحيح امتحان مادة الكيمياء للصف العاشر - المسار المتقدم للفصل الدراسي الأول 2017/ 2018

موجهات عامة :

تراعي كافة حلول الطلبة الصحيحة والمختلفة عن الإجابة مع مراعاة المحافظة على التوزيع العام للدرجات المفردة

المفردة		
21	2	a. أكسيد المغنيسيوم MgO
	2	b. لأن الشبكة البلورية لمركب أكسيد المغنيسيوم الناتج تكون أقل من طاقة العناصر مفردة فينتقل الفرق على شكل طاقة
22	3	a. قوة التجاذب بين الكاتيون الفلزي والإلكترونات الحرة
	3	b. بسبب وجود الإلكترونات الحرة التي تتحرك بسهولة كجزء من التيار عند حدوث فرق جهد عبر الفلز.
23	3	a. بسبب زيادة عدد مستويات الطاقة الرئيسية مما يزيد من عدد الأفلاك التي تفصل بين النواة والإلكترونات الخارجية فيقل جذب النواة لها.
	3	b. لأنها تفقد إلكترون تكافؤها والذي يشغل المستوى الأخير فيزداد جذب النواة للإلكترونات المتبقية وتسحبها بالقرب منها فيقل نصف القطر.
24	2×7 = 14	a. قاعدة الثمانية b. طاقة الشبكة c. الرابطة الكيميائية d. السبكة e. الفلزات الانتقالية الداخلية f. القانون الدوري g. نصف القطر الذري
	30	مجموع درجات السؤال الثاني



دليل تصحيح امتحان مادة الكيمياء للصف العاشر - المسار المتقدم للفصل الدراسي الأول 2017/2018

موجهات عامة :

تراعي كافة حلول الطلبة الصحيحة والمختلفة عن الإجابة مع مراعاة المحافظة على التوزيع العام للدرجات المفردة

المفردة	السؤال	الترتيب الإلكتروني للعنصر	رقم الدورة	رقم المجموعة	سويبات	مجموع
25	1×6 = 6	[Kr], 4d ⁷ , 5s ²	5	9		
		[Ar], 4s ²	4	2		
		[Ne], 3s ² , 3p ¹	3	16		
26	2 1 1 3 1 1 1	a. 1s ² , 2s ² , 2p ³				
		b. المجموع p				
		c. Si أو أي عنصر من أشباه الفلزات Ar B أو As Ge				
		d. الأقل : Mg ثم P ثم Cl				
		e. 4				
		f. الفلزات القلوية الأرضية				
		g. 10				
27	1×6 = 6	الاسم	الصيغة	الاسم	الصيغة	
		هيدروكسيد الكالسيوم	Ca(OH) ₂	أكسيد البوتاسيوم	K ₂ O	
		يوديد الصوديوم	NaI	كربونات المغنيسيوم	MgCO ₃	
		أكسيد الحديد (III)	Fe ₂ O ₃	كبريتات الأمونيوم	(NH ₄) ₂ SO ₄	
28	2 2 2 2	(4) تتميز المركبات الأيونية بصلابتها إلا أنها تتكسر بسهولة عند طرقها بمطرقة				
		(2) طاقة الشبكة البلورية لمركب أكسيد الكالسيوم أكبر منها لمركب يوديد الصوديوم				
		(3) يستخدم فلز المغنيسيوم في تصنيع الأجهزة الإلكترونية مثل الكمبيوتر المحمول				
		(5) تتميز الفلزات القلوية بليونتها				
30	مجموع درجات السؤال الثالث					
100	مجموع الدرجات الكلي					