

امتحانات مجلس أبوظبي للتعليم 2016-2017
نموذج الإجابة للصف الثاني عشر كيمياء
(تجريبي فصل دراسي ثاني) – المستوى 2

<p>تعليمات - عامة -</p> <ul style="list-style-type: none"> • يجب ان يتم ادخال جميع الدرجات في ورقة ملخص الدرجات • ينبغي أن يتبع المعلمون نموذج الاجابة بدقة وعدم التبديل في تخصيص الدرجات أو رفض الأسئلة <p>تعليمات – للأسئلة ذات الاجابات القصيرة</p> <ul style="list-style-type: none"> • تنتهي كل درجة بـ ; • الاجابات البديلة تفصل بينها الاشارة / • الكلمات داخل () غير مطلوبة

الجزء أ المطابقة /20

درجتان لكل إجابة صحيحة:

1)	و
2)	ي
3)	ب
4)	ط
5)	أ
6)	ج
7)	ك
8)	ل
9)	ز
10)	ح

الجزء ب الاختيار من متعدد /20

درجتان لكل إجابة صحيحة:

11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
ت	ث	ب	أ	ب	ت	ث	ت	ب	ث

الجزء ج – أسئلة الإجابات القصيرة /60

4	<p>21. يمكن استخدام عدد افجادرو للتحويل من جزيئات إلى مول للتحويل من مول إلى جزيئات</p> <p>درجتان درجتان</p>
4	<p>22. لإظهار الفهم الصحيح لطريقة إجراء الحسابات الإجابة الصحيحة وهي 0.299 (أو 0.3) للوحدات الصحيحة المستخدمة وهي مول / مولات</p> <p>درجة واحدة درجتان درجة واحدة</p>
4	<p>عدد الذرات المستخدمة تقريباً تساوي 1/3 (ثلث) عدد افجادرو (6.02×10^{23}) ، ولذلك ينبغي أن تمثل عدد المولات في الحسابات 1/3 (ثلث) المول تقريباً.</p> <p>ب. درجتان درجتان</p>

		23.
4	إظهار الفهم الصحيح لجميع الحسابات درجتان لكتابة الإجابة الصحيحة وهي $BaCO_3$ درجتان	
		24.
4	ا. وحدة الكتلة الذرية هي كتلة الجسيمات الفردية (الذرة، الجزيء) درجتان الكتلة المولية هي كتلة مول من الجسيمات درجتان	
4	ب. درجة واحدة درجتان للفهم الصحيح للحسابات درجتان لإيجاد الإجابة الصحيحة وهي 216 درجة واحدة للوحدات الصحيحة المستخدمة (جرام/ مول) (g/mol)	
		25.
4	أ. درجة واحدة درجتان درجتان لإظهار الفهم الصحيح لجميع الحسابات لكتابة الإجابة الصحيحة وهي 0.56 للوحدات الصحيحة المستخدمة وهي مول/مولات	
2	ب. درجتان الكتلة هي 90.1g ،وهي أقل بقليل من الكتلة المولية لنصف مول من FE_2O_3 (160g). ولذلك، ينبغي أن تكون الإجابة أكبر قليلاً من نصف مول.	
		26.
6	ا. درجة واحدة درجتان درجة واحدة درجتان للفهم الصحيح لحساب النسبة المئوية % للمغنيسيوم للإجابة الصحيحة للمغنيسيوم الذي يساوي: % المغنيسيوم = 64.50 للفهم الصحيح لحساب النسبة المئوية (%) للأكسجين للإجابة الصحيحة للأكسجين الذي يساوي: % O = 35.41	
2	ب درجتان مجموع نسبة المكونات المئوية سوف يصل إلى 99.9% أي ما يساوي 100	

27.

6

أ. درجة واحدة لإظهار الفهم الصحيح للحسابات لمولات كلوريد الليثيوم LiOH
درجتان للإجابة الصحيحة لمولات كلوريد الليثيوم $LiOH = 0.835$ أو 0.86 مول / مولات
درجتان للإجابة الصحيحة للمردود النظري لكلوريد الليثيوم $LiOH = 135.3 \text{ g}$
أيضاً تُقبل الإجابة 136.42 g .
درجة واحدة للإجابة باستخدام الوحدات الصحيحة grams / g

6

ب. 3 درجات للفهم الصحيح للحسابات لإيجاد نسبة المردود المئوي
3 درجات للإجابة الصحيحة لنسبة المردود المئوي 17%

2

ج. درجتان التفاعل لم يكتمل كما كان متوقعاً (أقبل أي إجابة مما يلي من الإجابات أدناه) :
- المواد المتفاعلة والنواتج السائلة قد تبقى في جوانب الإناء.
- النواتج الصلبة قد تبقى في ورقة الترشيح
- قد تنتج نواتج أخرى في التفاعل

28.

أ.

6

عدد مولات المواد المتفاعلة	عدد مولات المواد الناتجة	المردود النظري
0.22 mol (درجة واحدة)		
0.13 mol (درجة واحدة)		
	0.22 mol (درجة واحدة)	79% (درجتان)

2

ب. درجة واحدة العامل (أو المتفاعل) المحدد هو الكالسيوم $= 0.11$ مول
درجة واحدة نحتاج 2 مول من الكالسيوم للتفاعل مع 1 مول من الأكسجين.
وبالتالي فإن عدد مولات الكالسيوم المستخدمة.
في التفاعل $= 0.11$ مول