تم تحميل الملف من أكاديمية سديم
92093052

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

اختبار قصير (٢) في مادة الكيمياء
للصف العاشر

زمن الاختبار : ٤٠ دقيقة
الإجابة في الدفتر نفسه
الدرجة الكلية للإمتحان : ١٠ درجة
عدد صفحات الأسئلة :صفحتان

السؤال	الدرجة	
	بالأرقام	بالحروف
الأول		
الثاني		
الثالث		
المجموع الكلي		

اسم الطالب :.....
مدرسة : وادي الجحلة للتعليم الاساسي
التاريخ : / ١١ / ٢٠٢١ م

تم تحميل الملف من أكاديمية سديم
92093052

٤

السؤال الأول :

أ- تبلغ قيمة الحجم المولي لاي غاز عند درجة حرارة الغرفة والضغط القياسي : [١]

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار الإجابة الصحيحة)

24 L ◯ 24 mol ◯ 24 mol/L ◯ 24 L/mol ◯

ب- أكمل البيانات الموضحة في الجدول أدناه لاستنتاج صيغة المركب الناتج من اتحاد عنصر السيلكون مع عنصر الأكسجين . [٢]

	Si	O
الكتلة المندمجة	3.8 g	4.4 g
الكتلة المولية	28 g/mol	16 g/mol
عدد المولات	..... mol	..... mol
أبسط نسبة	.....	.....
الصيغة	.....	

د- ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارة الخاطئة : [١]

العبارة	الإجابة
الكتلة الذرية النسبية هي متوسط كتلة ذرة عنصر ما نسبة الى ذرة الكربون -14.	
تتفاعل العناصر دائما بنسب ثابتة من الكتلة والتي تحددها نسب الذرات الواردة في صيغة المركب .	

٣

السؤال الثاني :

أ- يتفاعل 0.08 L من أحادي أكسيد النيتروجين (NO) مع 0.03 L من الأكسجين (O_2) لتكوين ثنائي أكسيد النيتروجين (NO_2) وفقا للمعادلة أدناه :

$$2NO_{(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2NO_{2(g)}$$

- كم يبلغ حجم غاز ثنائي أكسيد النيتروجين (NO_2) الناتج ؟ [١]

(ظلل الشكل المرسوم بجوار الاجابة الصحيحة)

0.03 L ☐ 0.08 L ☐

فسر اجابتك .

.....

تم تحميل الملف من أكاديمية سديم
92093052

ب- تمت اضافة X g من $CaCO_3$ الى الماء لتحضير 200 ml من محلول تركيزه المولي 0.5 mol/L . [٢]

- استنتج قيمة X . (الكتل الذرية النسبية : C =12 , O = 16 , Ca =40)

.....

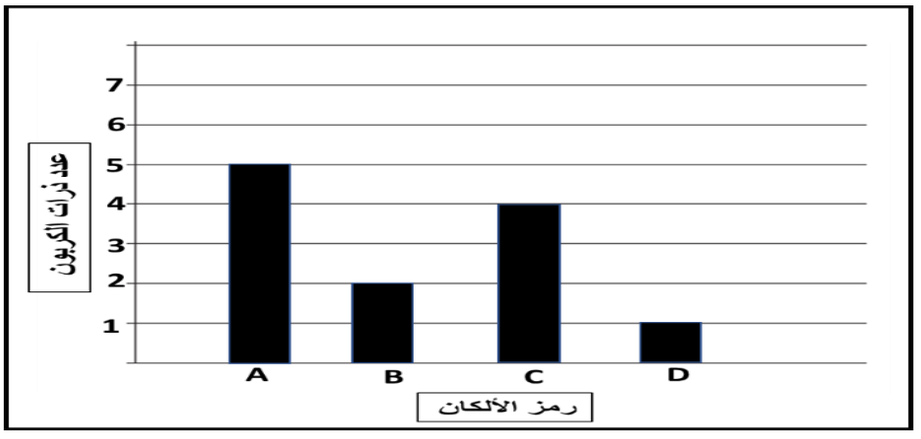
.....

.....

٣

السؤال الثالث :

- الشكل أدناه يوضح عدد ذرات الكربون لمجموعة من الألكانات يشار اليها بالرموز (A,B.C,D) .



أ- رمز الألكان الذي يمتلك أعلى درجة غليان : [١]

(ظلل الدائرة بجوار الإجابة الصحيحة)

A ○ B ○ C ○ D ○

ب - ما اسم الألكان المشار اليه بالرمز (B) ؟ [١]

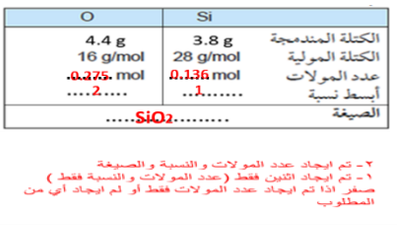
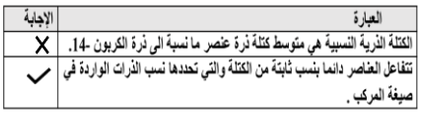
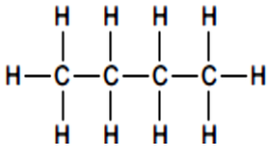
.....

ج- أكتب الصيغة البنائية للألكان المشار اليه بالرمز (C) ؟ [١]

.....

انتهت الأسئلة .... مع تمنياتى للجميع بالنجاح والتوفيق .

تم تحميل الملف من أكاديمية سديم
92093052

رقم السؤال	المفردة	الإجابة	عناصر التقويم			الهدف التعليمي
			المعرفة	التطبيق	الاستدلال	
السؤال الأول	أ	24 mol/L	1			5.8
	ب1			2		1.8
	ب2		1			2.8
السؤال الثاني	أ	0.08 التفسير: عدد مولات غاز NO_2 يساوي عدد مولات غاز NO في المعادلة .		1		6.8
	ب	أولا :حساب عدد مولات CaCO3 (درجة) عدد المولات : التركيز المولي X الحجم = 0.5 X .200 = 0.1 مول ثانيا : ايجاد الكتلة (X) (درجة) قيمة(X) = عدد المولات X الكتلة المولية = 0.1 X 100 = 10 g			2	6.8
السؤال الثالث	أ	A		1		3.3
	ب	إيثان	1			1.2
	ج		1			2.2
المجموع (10 درجات)			4	4	2	

تم تحميل الملف من أكاديمية سديم
92093052