تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع
المناهج العمانية

www.alManahj.com/om

الملف نشاط درس الكتل النسبية مع نموذج الإجابة
موقع المناهج ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف العاشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر			
روابط مواد الصف العاشر على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	نشاط الدرس الثاني
2	ملخص شرح درس العناصر الانتقالية من مذكرة الريادة
3	نموذج إجابة الاختبار الرسمي الموحد
4	نموذج أسئلة الاختبار الرسمي الموحد
5	شرح درس العناصر وتكافؤاتها

حلم الوسطى – الصف العاشر (كيمياء)

نشاط (٣-١) الكتل النسبية

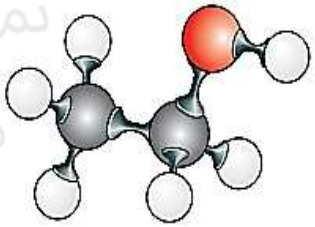
(استخدم الكتل الذرية النسبية التالية في حل هذا النشاط)

H = 1 - S = 32 - O = 16 - C = 12 - Mg = 24 - Cl = 35.5

١- أكمل الفراغات في الجدول أدناه حسب المطلوب بداخله: (٣ درجات)

المادة	الصيغة الكيميائية	أعداد الذرات أو الأيونات في الصيغة	كتلة الصيغة النسبية
أ- جزيء الأكسجين	.....	2 O	2 × 16 = 32
ب- كلوريد الماغنيسيوم	$MgCl_2$	.....	24 + 2 × 35.5 = 95
ج- ثاني أكسيد الكبريت	SO_2	1 S + 2 O	.....

٢- ادرس الشكل المقابل ثم أجب عن المفردتين أسفل:



حيث أن: (الكرات البيضاء تمثل الهيدروجين)
(الكرات الرمادية تمثل الكربون)
(الكرة الحمراء تمثل الأكسجين)

أ- ضع علامة (√) أمام العبارة حسب ما يناسبها بالجدول: (درجة)

م	العبارة	صح	خطأ
١	الشكل السابق يمكن تمثيله بالصيغة الكيميائية C_2H_6O		
٢	كتلة ذرة واحدة من الهيدروجين في الشكل السابق تساوي ٣ أضعاف كتلة ذرة واحدة من الكربون. (استخدم الكتل الذرية أعلى الصفحة)		

ب- في الشكل السابق النسبة بين ذرات الكربون والهيدروجين والأكسجين هي على الترتيب:
(ظلل الدائرة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاه) (درجة)

○ ٦:٢:١ ○ ١:٦:٢ ○ ٢:١:٦ ○ ٦:١:٢

أ/ رمضان عبدالحليم — فريق حلم الوسطي

نموذج الاجابة لنشاط (٣-١)

رقم السؤال	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	أ	O_2	(درجة واحدة)	٣-٨	تطبيق
	ب	1 Mg + 2 Cl	(درجة واحدة)		تطبيق
	ج	32 + 32 = 64	(درجة واحدة)		تطبيق
٣	أ	١- صح ٢- خطأ	- درجة واحدة إذا صحت إجابةكلاهما - صفر في حالة صحة أحدهما أو خطأ الإثنين	١-٨	استدلال
٤	ب	١ : ٦ : ٢	(درجة واحدة)		استدلال

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
alManahj.com/om