

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

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

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر المتقدم في مادة فيزياء وجميع الفصول, اضغط هنا

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

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

<https://almanahj.com/ae/13physics2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر المتقدم اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade13>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot



القسم 4: الصيغة الأولية والصيغة الجزيئية Empirical and Molecular Formulas SECTION 4

● الدرس: المول THE MOLE

؟ سؤال

i تم التسليم | الدرجة 5/5





الدرجة : 1/1

سؤال 1:

What is the empirical formula for a compound that is 31.9% potassium, 28.9% chlorine, and 39.2% oxygen?	ما الصيغة الأولية للمركب الذي يتكون من 31.9% بوتاسيوم، 28.9% كلور، و 39.2% أكسجين؟
A. $KClO_2$	
B. $KClO_3$	
C. $K_2Cl_2O_3$	
D. $K_2Cl_2O_5$	

A B C D **LMS_10ADV**

الدرجة : 1/1

سؤال 2:

A compounds empirical formula is HO If the formula mass is 34 amu, what is the molecular formula?	مركب صيغته الأولية هي HO إذا كانت الكتلة المولية هي 34 وحدة كتلة ذرية ما الصيغة الجزيئية للمركب؟
A. H_2O	
B. H_2O_2	
C. HO_3	
D. H_2O_3	

A B C D **LMS_10ADV**

الدرجة : 1/1

سؤال 3:

The molecular formula for vitamin C is $C_6H_8O_6$ What is the empirical formula for this compound?	الصيغة الجزيئية لفيتامين C هي $C_6H_8O_6$ ما الصيغة الأولية لهذا المركب؟
A. CHO	
B. CH_2O	
C. $C_3H_4O_3$	
D. $C_2H_4O_2$	

A



الدرجة : 1/1

سؤال 3:

The molecular formula for vitamin C is $C_6H_8O_6$.
What is the empirical formula for this compound?

الصيغة الجزيئية لفيتامين C هي $C_6H_8O_6$.
ما الصيغة الأولية لهذا المركب؟

- A. CHO
B. CH_2O
C. $C_3H_4O_3$
D. $C_2H_4O_2$

A B C D **LMS_10ADV**

الدرجة : 1/1

سؤال 4:

A molecular compound has the empirical formula XY_3 .
What of the following is a possible molecular formula?

مركب جزيئي له الصيغة الأولية XY_3 .
أي مما يلي محتمل للصيغة الجزيئية؟

- A. X_2Y_3
B. XY_4
C. X_2Y_5
D. X_2Y_6

A B C D **LMS_10ADV**

الدرجة : 1/1

سؤال 5:

A compound contains 259.2 g of F and 40.8 g of C.
What is the empirical formula for this compound?

مركب يحتوي على 259.2 g of F و 40.8 g C.
ما الصيغة الأولية لهذا المركب؟

- A. CF_4
B. C_4F
C. CF
D. CF_2

A B C D