

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



الدرجة : 1/1

سؤال 3:

What is the mass, in grams, of potassium in 12.5 g of $K_2Cr_2O_7$ (molar mass = 294.40 g/mol)?	ما كتلة البوتاسيوم (بالجرامات) في 12.5 g $K_2Cr_2O_7$ الكتلة المولية = 294.40 g/mol
A. 1.22 g	
B. 3.32 g	
C. 5.67 g	
D. 0.72 g	

LMS_10ADV

A ☐✓ B ☒C ☐D ☐

الدرجة : 1/1

سؤال 4:

How many moles of Cl^- ions are present in 2.5 mol $ZnCl_2$?	كم عدد مولات أيونات Cl^- في 2.5 mol $ZnCl_2$ ؟
A. 2.5 mol Cl^- ions	
B. 5.0 mol Cl^- ions	
C. 1.0 mol Cl^- ions	
D. 7.5 mol Cl^- ions	

LMS_10ADV

A ☐✓ B ☒C ☐D ☐

الدرجة : 1/1

سؤال 5:

What is the mass of 0.5 mol of H_2SO_4 ?	ما كتلة 0.5 mol من H_2SO_4 ؟
A. 190 g	
B. 49 g	
C. 33 g	
D. 66 g	

A ☐✓ B ☒C ☐



م

3

درجة النجاح: 50 %

مجموع الدرجات: 5 / 5

مرة واحدة (5 أسئلة - اختيار من متعدد)



5 إجابات صحيحة | 0 إجابات صحيحة جزئياً | 0 إجابات خاطئة

الدرجة: 1/1

سؤال 1:

How many moles of copper are present in 148.2 g $\text{Ca}(\text{OH})_2$?	كم عدد المولات الموجودة في 148.2 g $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ؟
A. 1 mol	
B. 2mol	
C. 0.2mol	
D. 0.5mol	

A ☐✓ B ☒C ☐D ☐

LMS_10ADV

الدرجة: 1/1

سؤال 2:

You have 2.25 g of sodium sulfite Na_2SO_3 How many Na^+ ions presented?	لديك 2.25 g من كبريتيت الصوديوم Na_2SO_3 كم عدد أيونات Na^+ الموجودة؟
A. $1.9 \times 10^{22} \text{ Na}^+ \text{ ions}$	
B. $2.2 \times 10^{22} \text{ Na}^+ \text{ ions}$	
C. $9.5 \times 10^{23} \text{ Na}^+ \text{ ions}$	
D. $1.6 \times 10^{23} \text{ Na}^+ \text{ ions}$	

A ☐✓ B ☒C ☐D ☐

LMS_10ADV

الدرجة: 1/1

سؤال 3:

What is the mass, in grams, of potassium in 12.5 g of $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ (molar mass = 294.40 g/mol)?	ما كتلة البوتاسيوم (بالجرامات) في 12.5 g $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ الكتلة المولية = 294.40 g/mol
---	---