

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف حل وإجابات أسئلة الوحدة الثالثة (الكيمياء الكمية) في كتاب الطالب

[موقع المناهج](#) ⇌ [المناهج العمانية](#) ⇌ [الصف العاشر](#) ⇌ [كيمياء](#) ⇌ [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

الأهداف التعليمية للمنهج (وفق منهج كامبردج)	1
خطة المحتوى التدريسي للعام الدراسي الجديد وفق منهج كامبردج (الدروس المطلوبة)	2
كتاب الطالب الجديد وفق منهج كامبردج (نسخة 2021)	3
المصطلحات العلمية الواردة ضمن المنهج والهامة لامتحانات	4
كتاب النشاط الجديد وفق منهج كامبردج (نسخة 2021)	5



إجابات أسئلة كتاب الطالب

١-٣ . أ . أيوني ضخمة

ب . جزيء

ج . $A = HBr$ $B = CH_4$ $C = Al_2O_3$ $D = ICl_3$ $E = BrF_5$ $F = CH_2$ $G = NaI$ $H = BO_2$

٢-٣ . أ . 4

ب . 12

ج . 16

د . 238

٣-٣ . أ . 32

ب . 17

ج . 64

د . 114

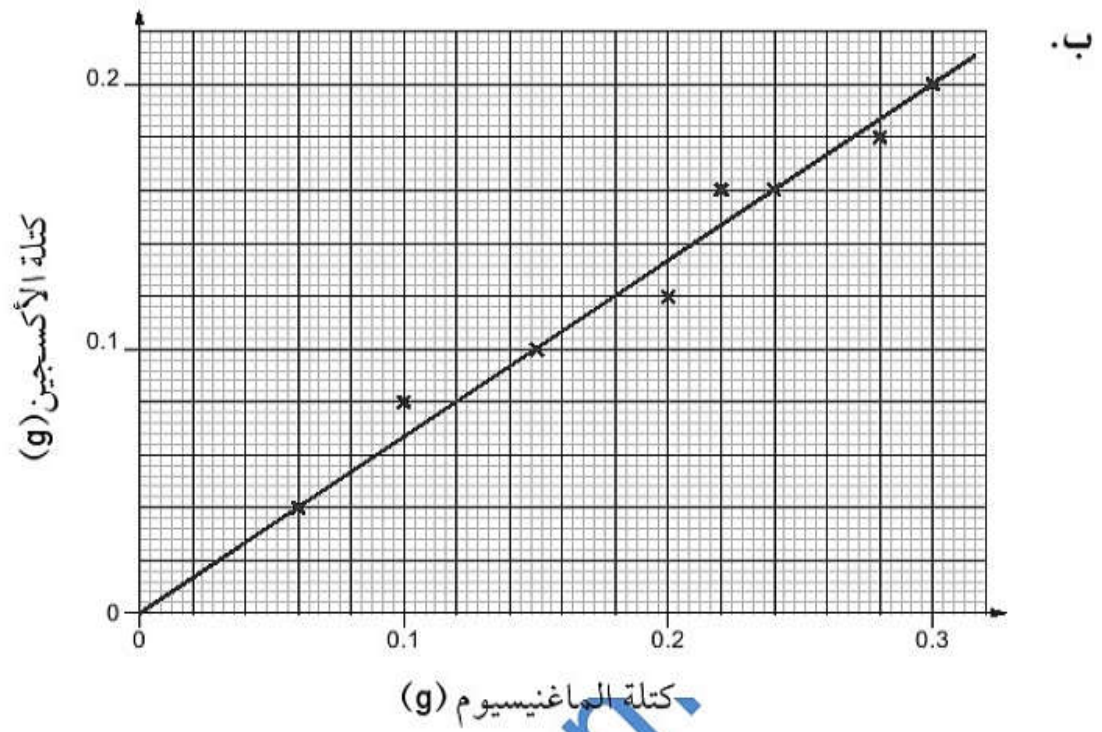
هـ . 98

و . 119

ز . 187.5

ح . 133.5

٣-٤ أ. 0.12 g، 0.08 g، 0.18 g، 0.20 g



ج. التمثيل البياني هو خط مستقيم، يوضح نسبة ثابتة من الأكسجين مقابل الماغنيسيوم؛ وهذا يدل على صيغة ثابتة.

٣-٥ أ. 46 g

ب. 61.75 g

ج. 852 g

د. 4.99 g

٣-٦ أ. 0.25 mol

ب. 8 mol

ج. 0.03 mol

د. 0.0007 mol

٣-٧ أ. 1.505×10^{23}

ب. 4.816×10^{24}

ج. 1.806×10^{22}

د. 4.214×10^{20}

٣-٨ أ. 0.074 mol

ب. 1:2

ج. 0.037 mol

د. 102 g/mol

هـ. 3.78 g

٣-٩ 2.86 طن

٣-١٠ 17.35 g

٣-١١ أ. 0.0625 mol

ب. 0.0654 mol

ج. أكسيد النحاس (II)، إذ ستكون هناك حاجة إلى 0.125 mol من أكسيد النحاس (II) للتفاعل تفاعلاً تاماً مع 0.0625 mol من الكربون.

١٢-٣ . أ. 36000 mL

. ب. 1440 mL

. ج. 12000 mL

١٣-٣ . أ. 0.02 mol

. ب. 2 mol

. ج. 0.07 mol

١٤-٣ . أ. $H_2O: 2\text{ L}, O_2: 1\text{ L}$

. ب. $H_2O: 60\text{ mL}, CO_2: 50\text{ mL}, O_2: 80\text{ mL}$

. ج. $H_2O: 12.9\text{ mL}, CO_2: 8.6\text{ mL}, C_2H_6: 4.3\text{ mL}$

١٥-٣ 261 mL

١٦-٣ . أ. 2.5 g/L

. ب. 50 g/L

. ج. 0.02 g/L

١٧-٣ . أ. 2 mol/L

. ب. 0.2 mol/L

. ج. 1 mol/L

. د. 0.02 mol/L

١٨-٣ . أ. 0.002 mol

. ب. 2:1

. ج. 0.001 mol

. د. 0.0441 mol/L

١٩-٣ 12.5 mL

٢٠-٣ 0.8 mol/L

almanahj.com/om