

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



تمهيد ومراجعة وتدريبات عامة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الإماراتية](#) ← [الصف الثاني عشر المتقدم](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-09-29 11:19:41

إعداد: هشام الطوخي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر المتقدم



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف الثاني عشر المتقدم"

روابط مواد الصف الثاني عشر المتقدم على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الأول

ملخص وشرح القسم الأول نموذج لسرعة التفاعلات من وحدة سرعة التفاعلات الكيميائية	1
ملخص الدرس الثالث المعادلات الكيميائية الحرارية من الوحدة الثانية الطاقة والتغيرات الكيميائية	2
ملخص الدرس الثاني الحرارة من الوحدة الثانية الطاقة والتغيرات الكيميائية	3

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الأول

[ملخص الدرس الأول الطاقة من الوحدة الثانية الطاقة والتغيرات الكيميائية](#)

4

[ملخص الدرس الرابع حساب التغير في المحتوى الحراري من الوحدة الثانية](#)

5

الكيمياء

الثاني عشر المتقدم

الأستاذ: هشام الطوخي

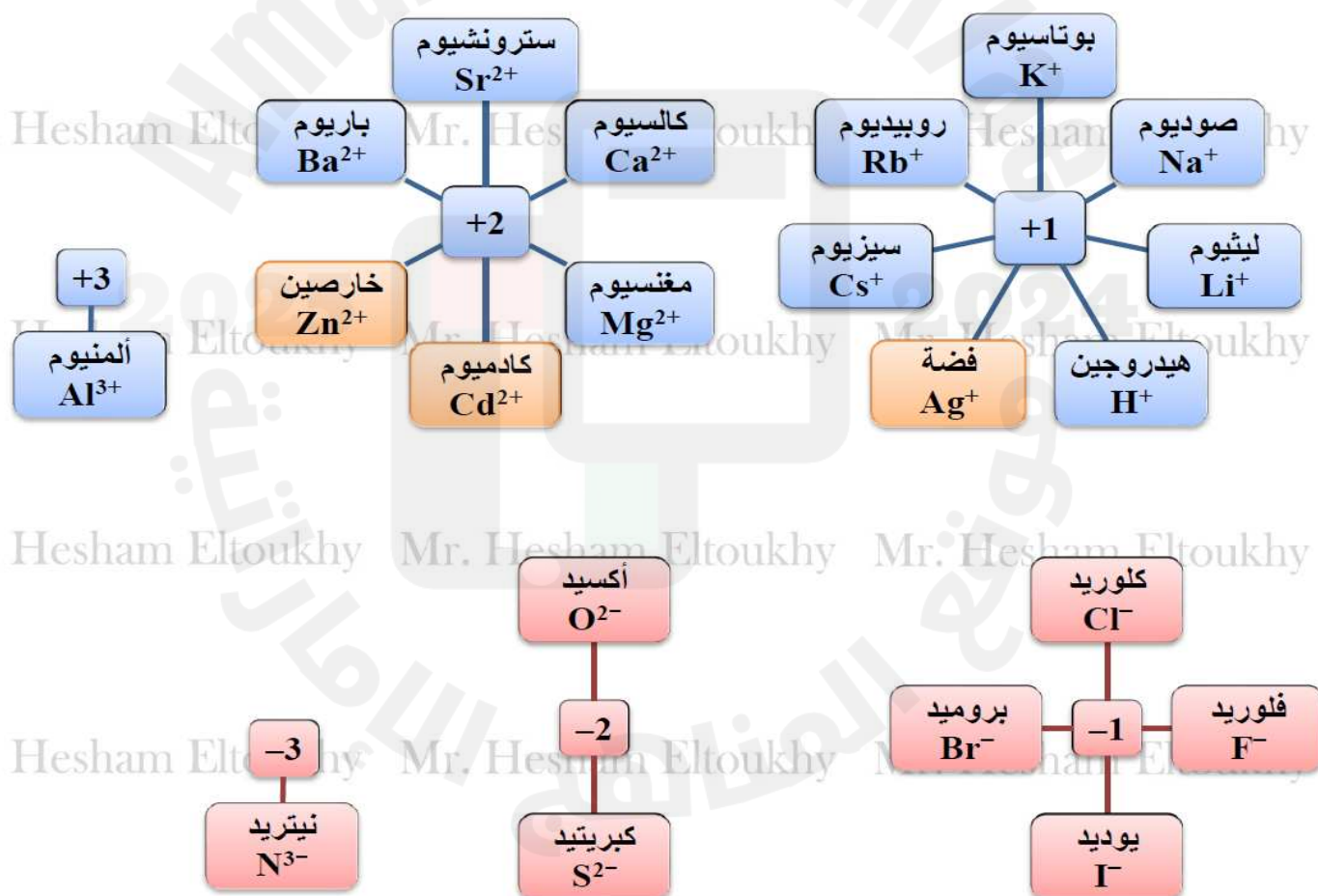
تمهيد ومراجعة



الأيونات

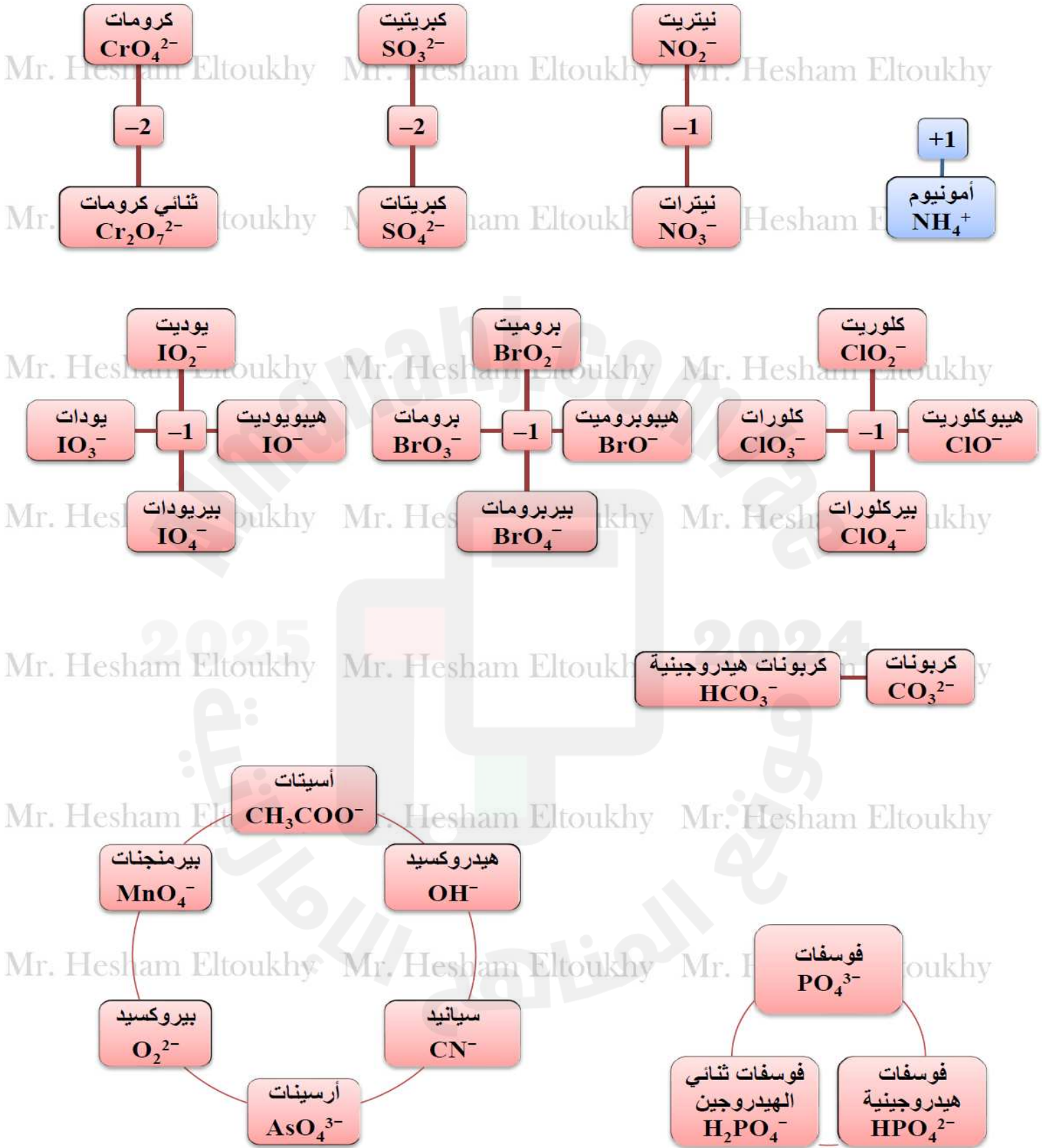


الأيونات أحادية الذرة





الأيونات متعددة الذرات





كتابة الصغ الكيميائية للمركبات

(2) بروميد الكالسيوم Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham	(1) نيتريت الليثيوم Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy
(4) كربونات المغنسيوم Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy	(3) كبريتات الصوديوم Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy
(6) أسيتات البوتاسيوم Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham	(5) كلوريت الأمونيوم Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham
(8) نيترات الباريوم Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham	(7) كبريتيد النحاس (I) Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy
(10) كرومات الألمنيوم Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham	(9) سيانيد السترانشيوم Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy





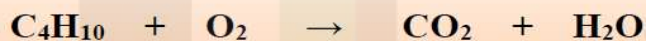
تسمية المركبات الكيميائية

1) Al_2O_3	2) Li_2SO_3
3) KCN	4) $\text{Zn}(\text{OH})_2$
5) NaHCO_3	6) $\text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$
7) $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$	8) AlPO_4
9) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$	10) BaCr_2O_7



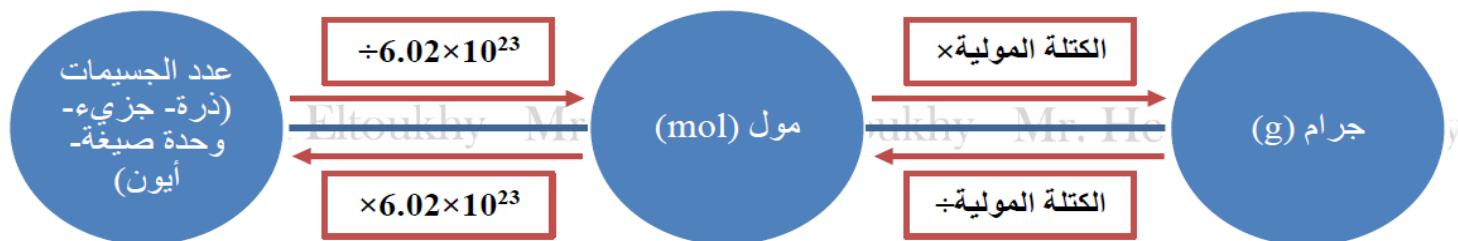


وزن المعادلات الكيميائية





تحويلات المول



ما عدد المولات في 0.25 Kg H₂O ؟
(H₂O = 18 g/mol)

ما الكتلة بالجرام في 34.5 mol Zn ؟
(Zn = 65.4 g/mol)

ما عدد المولات في 5.75×10^{24} ذرة من Al ؟
(N_A = 6.02×10^{23})

ما عدد الجزيئات في 11.5 mol من CO₂ ؟
(N_A = 6.02×10^{23})

ما الكتلة بالجرام في 1.50×10^{26} ذرة من N ؟ (N = 14 g/mol) (N_A = 6.02×10^{23})

ما عدد الذرات في 11.5 g Mn ؟ (Mn = 55 g/mol) (N_A = 6.02×10^{23})





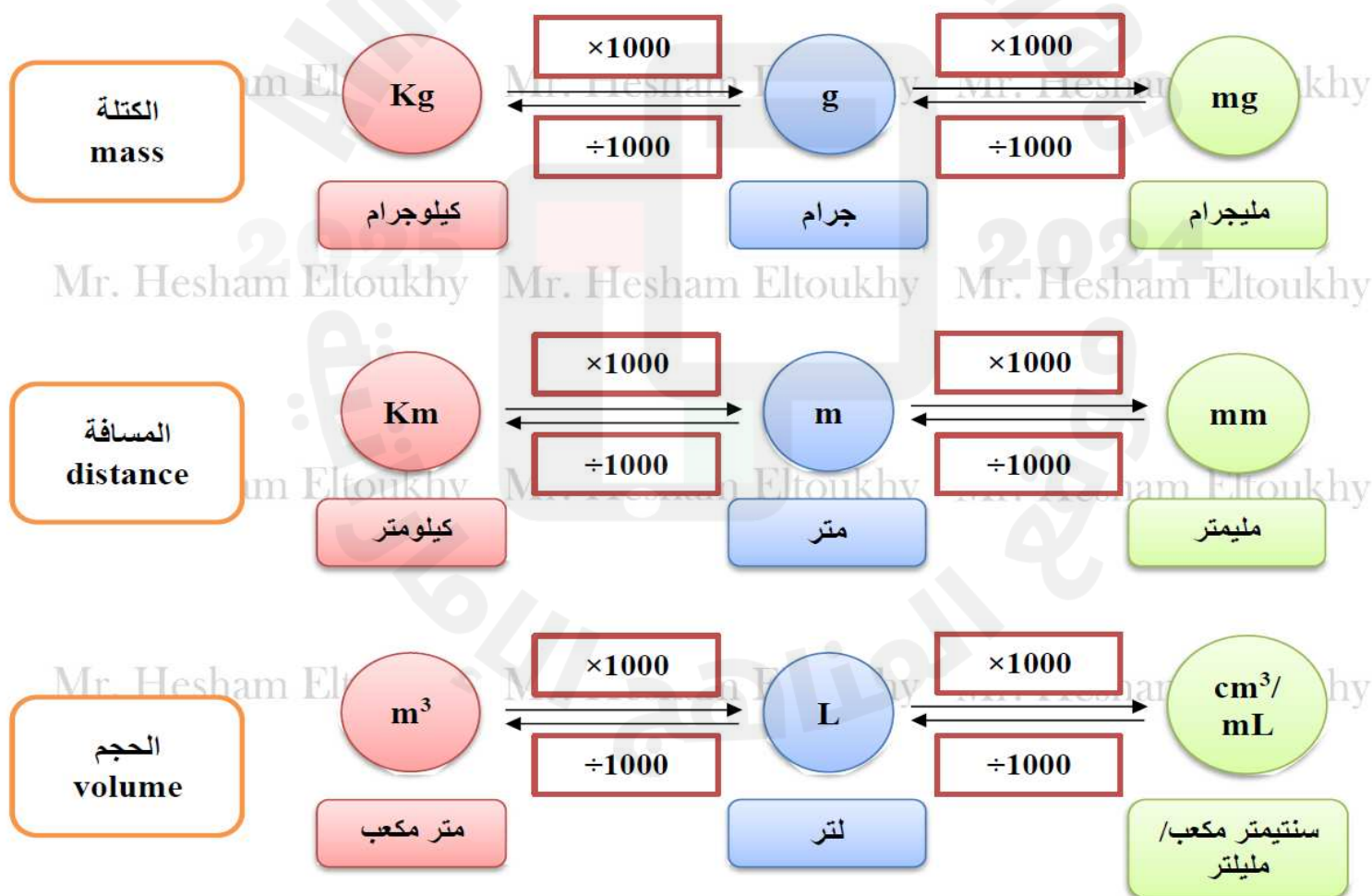
استخدام الآلة الحاسبة

$$200 = 15 \times (X - 2.5)$$

$$2.8 \times 10^{-4} = 2Y + 3.15$$

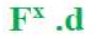
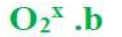
Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy

التحويل بين الوحدات





(1) أي مما يلي يمثل أيون له الشحنة $+2$ ؟ x



(2) أي مما يلي يمثل أيون له الشحنة -1 ؟ x



(3) ما شحنة الأيون الذي له الصيغة: SO_3^x ؟

a. $x = +1$

b. $x = +2$

c. $x = -1$

d. $x = -2$

(4) ما شحنة الأيون الذي له الصيغة: BrO_2^x ؟

a. $x = +1$

b. $x = +2$

c. $x = -1$

d. $x = -2$

(5) ما اسم الأيون الذي له الصيغة: S^{2-} ؟

a. كبريتيد

b. كبريتات

c. كبريتيت

d. كبريت





(6) ما اسم الأيون الذي له الصيغة: NO_3^- ؟

a. نيتروجين

b. نيتريد

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy c. نيتريت

d. نترات

(7) أي مما يلي ليس من عناصر المجموعة الأولى في الجدول الدوري؟

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy a. Li

b. B

c. Na

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy d. Rb

(8) أي مما يلي من عناصر المجموعة السابعة عشر في الجدول الدوري؟

a. P

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy b. He

c. Br

d. Sr

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy

(9) أي المواد التالية تمثل عنصر؟

a. CH_3COOH

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy b. NH_4NO_3

c. H_2O_2

d. Zn

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy

(10) كيف يتكون الأيون التالي: Ba^{2+} ؟

a. فقد 1 إلكترون

b. فقد 2 إلكترون

c. اكتسب 1 إلكترون

d. اكتسب 2 إلكترون





(11) أي الصيغ التالية تمثل المركب: كربونات الألمنيوم؟



Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy



(12) ما الاسم الصحيح للمركب: $Fe(NO_3)_2$ ؟

Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy

a. نيترات الحديد III

b. نيترات الحديد II

c. نيتريت الحديد III

Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy

d. نيتريت الحديد II

(13) كيف يمكن وزن المعادلة التالية: $Na + H_2O \rightarrow NaOH + H_2$ ؟



Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy



Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy



(14) ما الكتلة بالجرام في 1.35 mol من كرومات الصوديوم؟ ($Na_2Cr_2O_7 = 261.97 \text{ g/mol}$)

a. 353.66 g

Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy

b. 194.05 g

c. $5.15 \times 10^{-3} \text{ g}$

d. 261.97 g

Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy Mr. Hesham Eltokhy

(15) ما عدد المولات في 4.88×10^{24} ذرة من Ag؟ ($N_A = 6.02 \times 10^{23}$)

a. 1.35 mol

b. 8.10 mol

c. 10.9 mol

d. 1.23 mol





(16) ما عدد الذرات في 74 g Cr ؟ ($N_A = 6.02 \times 10^{23}$) ($Mn = 52 \text{ g/mol}$)

a. 8.57×10^{23} ذرة

b. 8.57×10^{24} ذرة

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy

c. 4.23×10^{23} ذرة

d. 4.23×10^{24} ذرة

(17) ما الكتلة بالجرام في 1.25×10^{24} ذرة من Ne ؟ ($N_A = 6.02 \times 10^{23}$) ($Ne = 20.18 \text{ g/mol}$)

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy

a. 97.22 g

b. 9.72 g

c. 418.9 g

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy

d. 41.89 g

(18) ما قيمة X في العملية الحسابية التالية؟ $1.2 \times 0.8 \times (42 - X) = -0.75 \times 0.129 \times (X - 5)$

a. 38.61

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy

b. 46.15

c. 42.89

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy

d. 41.32

(19) قم بالتحويل التالي: $3.75 \times 10^2 \text{ mL} \rightarrow \text{L}$ ؟

a. $3.75 \times 10^{-5} \text{ L}$

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy

b. $3.75 \times 10^{-3} \text{ L}$

c. 3.75 L

d. 0.375 L

Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy

(20) قم بالتحويل التالي: $8.16 \times 10^{-4} \text{ Kg} \rightarrow \text{mg}$ ؟

a. 816 mg

b. 8.16 mg

c. $8.16 \times 10^{-7} \text{ mg}$

d. $8.16 \times 10^{-3} \text{ mg}$

