

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



تمهيد ومراجعة revision and Preparation وتدريبات عامة

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-09-29 14:33:29

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

[مراجعة وحدة سرعة التفاعلات الكيميائية](#)

1

[مراجعة وحدة الطاقة والتغيرات الكيميائية](#)

2

[تمهيد ومراجعة وتدريبات عامة](#)

3

[ملخص وشرح القسم الأول نموذج لسرعة التفاعلات من وحدة سرعة التفاعلات الكيميائية](#)

4

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

[ملخص الدرس الثالث المعادلات الكيميائية الحرارية من الوحدة الثانية الطاقة والتغيرات الكيميائية](#)

5



Chemistry

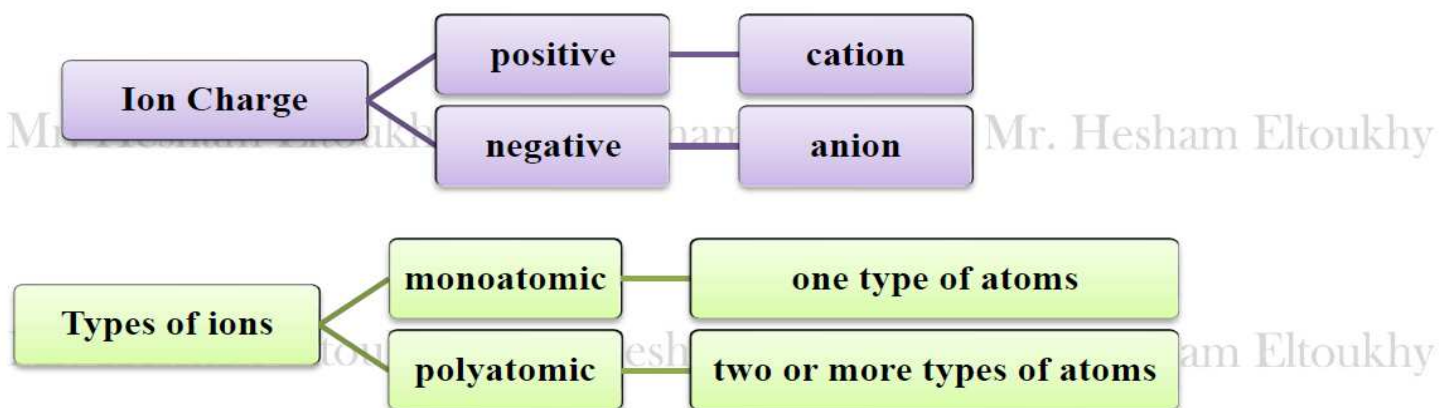
12 Advanced

Mr. Hesham Eltoukhy

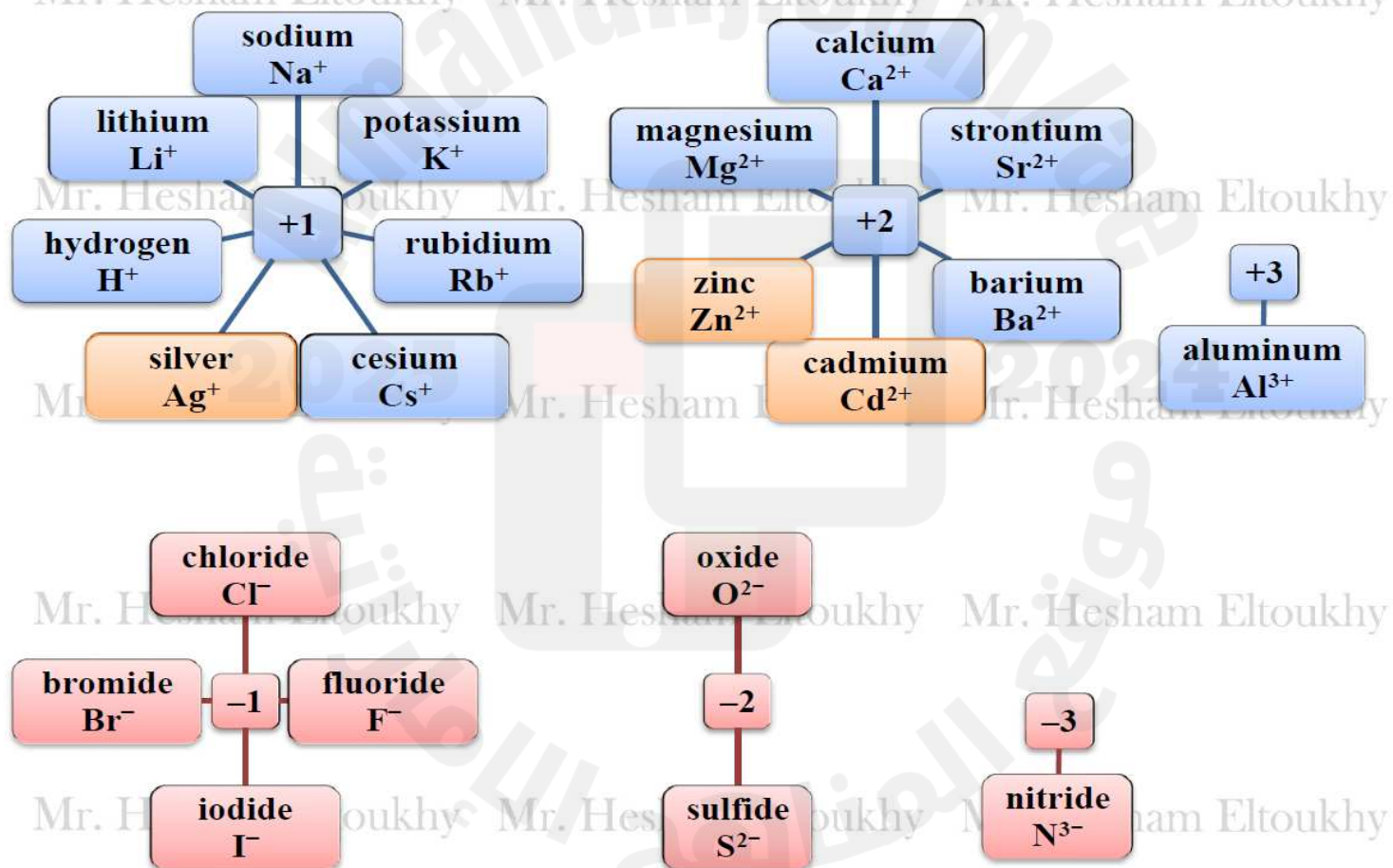
Preparation
and Revision

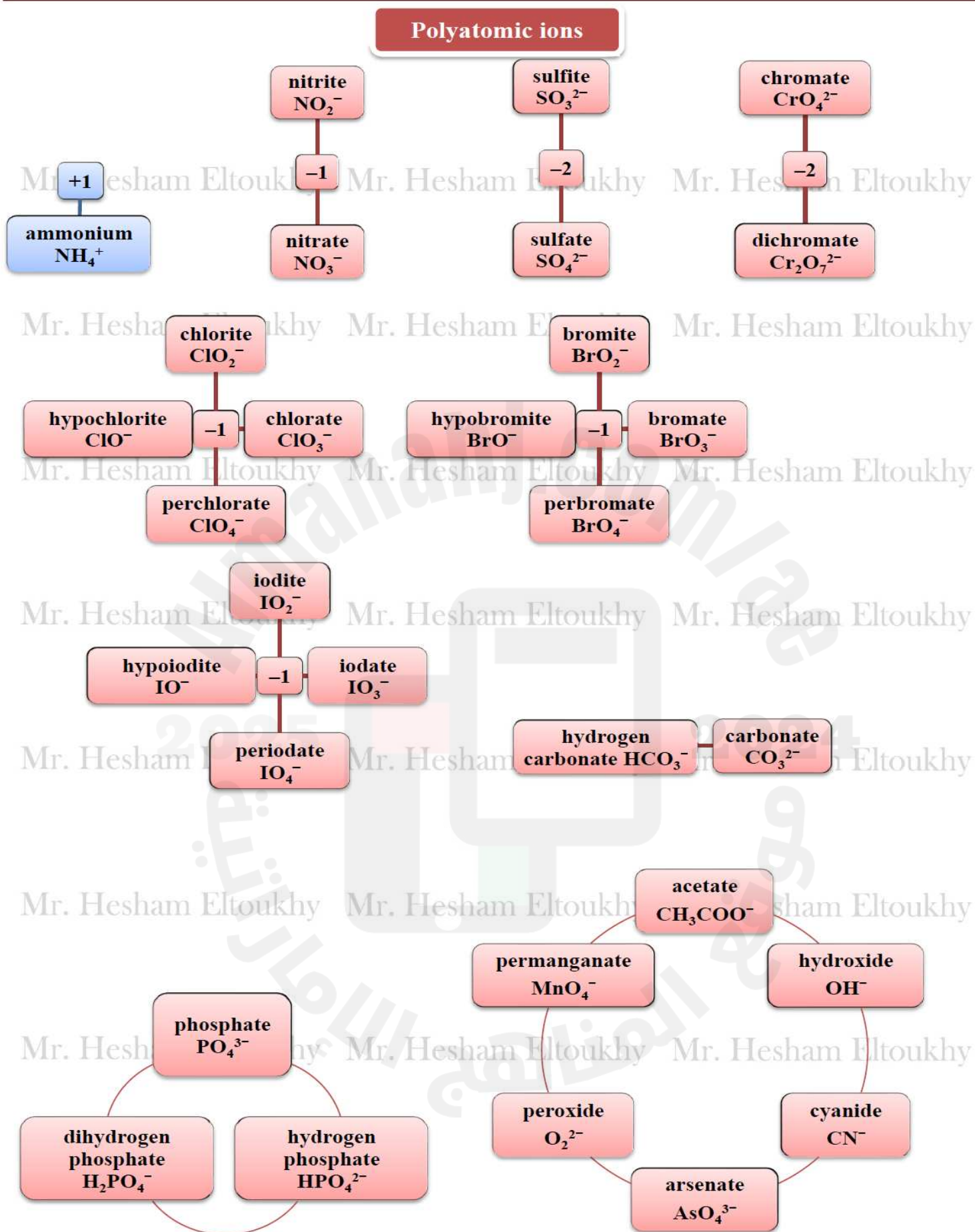


Ions



Monoatomic ions







Chemical formula of the compounds

1) Lithium nitrite Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham	2) Calcium bromide
3) Sodium sulfate	4) Magnesium carbonate Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy
5) Ammonium chlorite Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham	6) Potassium acetate
7) Copper (I) sulfide Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham	8) Barium nitrate Eltoukhy Mr. Hesham Eltoukhy
9) Strontium cyanide Mr. Hesham Eltoukhy Mr. Hesham	10) Aluminum chromate





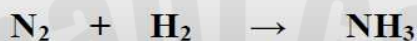
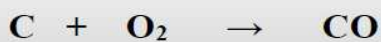
Naming chemical compounds

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



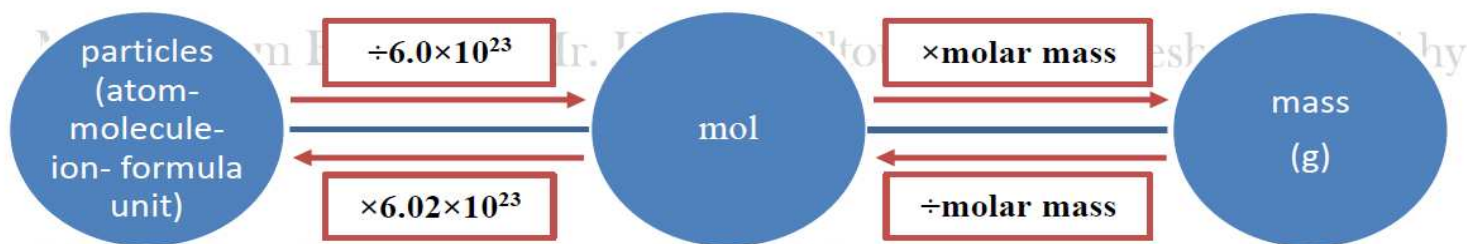


Balancing chemical equations





The mole conversions



How many moles are in 0.25 kg H_2O ?
($\text{H}_2\text{O} = 18 \text{ g/mol}$)

What is the mass (g) in 34.5 mol of
 Zn ? ($\text{Zn} = 65.4 \text{ g/mol}$)

How many moles are in 5.75×10^{24}
atoms of Al ? ($N_A = 6.02 \times 10^{23}$)

How many molecules of 11.5 mol of
 CO_2 ? ($N_A = 6.02 \times 10^{23}$)

How many grams are in 1.50×10^{26} atoms in N ? ($N_A = 6.02 \times 10^{23}$) ($\text{N} = 14 \text{ g/mol}$)

How many atoms are in 11.5 g of Mn ? ($N_A = 6.02 \times 10^{23}$) ($\text{Mn} = 55 \text{ g/mol}$)





Using the calculator

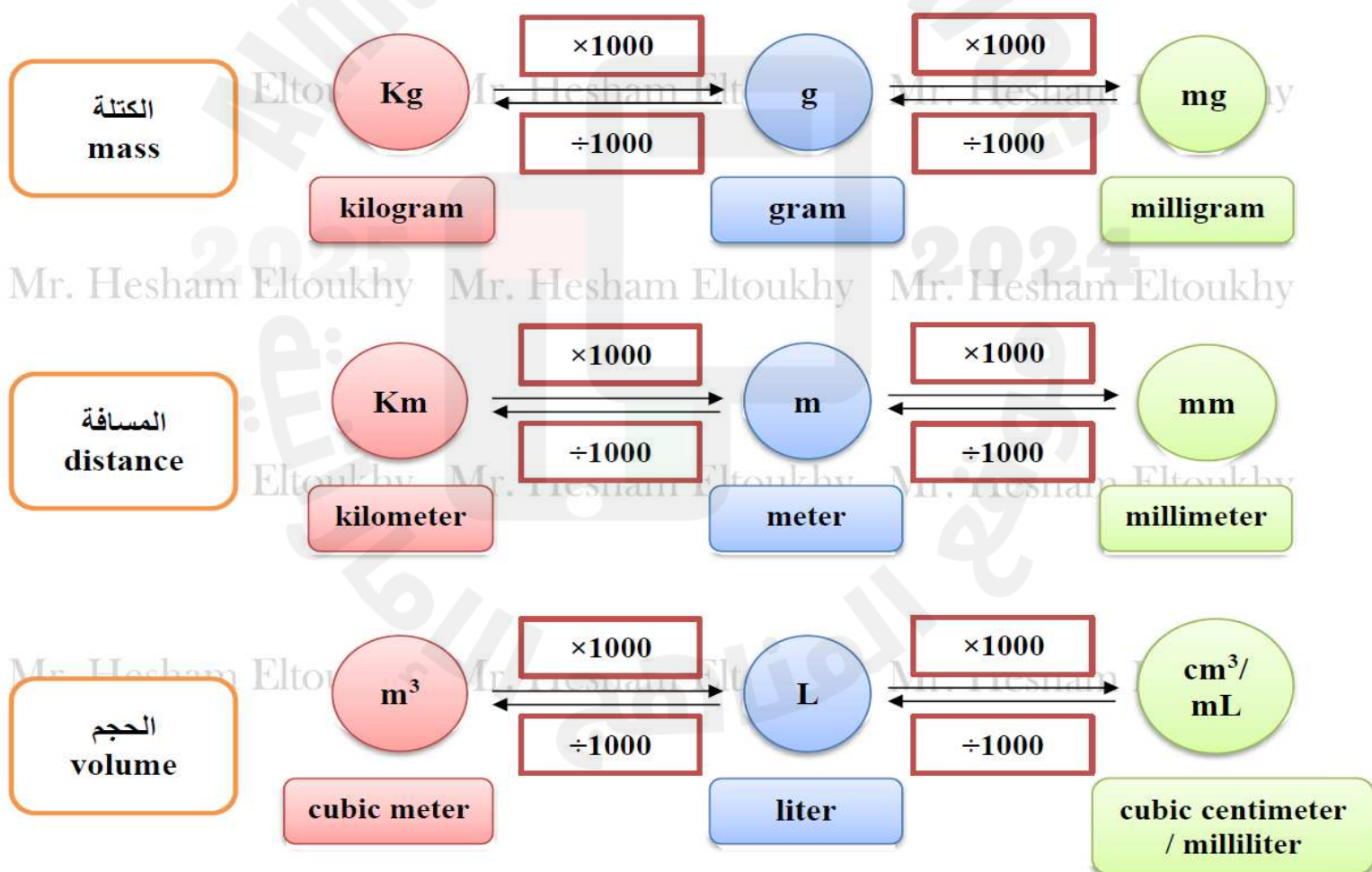
$$200 = 15 \times (X - 2.5)$$

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

Mr. Hesham Eltoukhy

Mr. Hesham Eltoukhy

Converting between units





1) Which of the following represents an ion with a charge of $x = 2+$?



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



2) Which of the following represents an ion with a charge of $x = 2-$?

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



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



3) What is the charge of the ion that has the formula: SO_3^x ?



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



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

4) What is the charge of the ion that has the formula: BrO_2^x ?

a.

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

b.

c.

d.

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

5) What is the name of the ion that has the formula: S^{2-} ?

a. sulfide

b. sulphate

c. sulfite

d. sulfur





6) What is the name of the ion that has the formula: NO_3^- ?

a. nitrogen

b. nitride

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

d. nitrate

7) Which of the following is **not a group 1** element in the periodic table?

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

b. B

c. Na

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

d. Rb

8) Which of the following is an element in **group seventeen** of the periodic table?

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) Which of the following materials represents an **element**?

a. CH_3COOH

b. NH_4NO_3

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

c. H_2O_2

d. Zn

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

10) How does the next ion form: Ba^{2+} ?

a. lose 1 electron

b. lose 2 electrons

c. gain 1 electron

d. gain 2 electrons

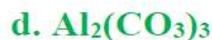




11) Which of the following formulas represents the compound: **aluminum carbonate**?



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



12) What is the correct name of the compound: **$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$** ?

a. **iron (III) nitrate**

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

b. **iron (II) nitrate**

c. **iron (III) nitrite**

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

d. **iron (II) nitrite**

13) How can the following equation be balanced: **$\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$** ?



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



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

14) What is the mass in grams in **1.35 mol** of $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$? ($\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 = 261.97 \text{ g/mol}$)

a. 353.66 g

b. 194.05 g

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

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

d. 261.97 g

15) How many moles are in **4.88×10^{24} atoms** of Ag? ($N_A = 6.02 \times 10^{23}$)

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

a. 1.35 mol

b. 8.10 mol

c. 10.9 mol

d. 1.23 mol





16) How many atoms are in **74 g Cr**? ($N_A = 6.02 \times 10^{23}$) ($Mn = 52 \text{ g/mol}$)

a. 8.57×10^{23} atoms

b. 8.57×10^{24} atoms

c. 4.23×10^{23} atoms

d. 4.23×10^{24} atoms

17) What is the mass in grams in **1.25×10^{24} atoms** of Ne?

($N_A = 6.02 \times 10^{23}$) ($Ne = 20.18 \text{ g/mol}$)

a. 97.22 g

b. 9.72 g

c. 418.9 g

d. 41.89 g

18) What is the value of **X** in the following calculation?

$$1.2 \times 0.8 \times (42 - X) = -0.75 \times 0.129 \times (X - 5)$$

a. 38.61

b. 46.15

c. 42.89

d. 41.32

19) Do the following conversion: **$3.75 \times 10^2 \text{ mL} \rightarrow \text{L}$** ?

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

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

c. 3.75 L

d. 0.375 L

20) Do the following conversion: **$8.16 \times 10^{-4} \text{ Kg} \rightarrow \text{mg}$** ?

a. 816 mg

b. 8.16 mg

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

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

