



Correcção da Ficha de trabalho nº 2

Data: _____

Nome: _____ N.º de aluno: _____ Turma: _____

1. Representa simbolicamente:

- 1.1. O ião que resulta de um átomo de cloro após captar 1 electrão. **R: Cl^-**
- 1.2. O ião que resulta de um átomo de enxofre após captar 2 electrões. **R: S^{2-}**
- 1.3. O ião que resulta de um átomo de ferro após perder 3 electrões. **R: Fe^{3+}**
- 1.4. O ião que resulta de um grupo de átomos formado por 1 átomo de hidrogénio e 1 átomo de oxigénio que captou 1 electrão. **R: HO^-**

2. Completa correctamente a tabela seguinte:

R:

Representação simbólica	Significado da representação
Al^{3+}	1 ião alumínio
Na^+	1 ião sódio
2 Cl^-	2 iões cloreto
3Mg^{2+}	3 iões de magnésio
I^-	1 ião de iodeto

3. Indica a fórmula química ou o nome das seguintes substâncias iónicas.

- 3.1. NaCl - **Cloreto de sódio**
- 3.2. KNO_3 – **Nitrato de potássio**
- 3.3. $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ – **Fosfato de amónio**
- 3.4. KOH – **Hidróxido de potássio**
- 3.5. CaCO_3 – **Carbonato de cálcio**
- 3.6. Nitrato de cobre (II) – **$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$**
- 3.7. Sulfureto de zinco – **ZnS**
- 3.8. Óxido de magnésio – **MgO**
- 3.9. Cloreto de ferro (III) – **FeCl_3**
- 3.10. Óxido de sódio – **Na_2O**

4. Escreve o nome, a fórmula química e a proporção dos iões dos compostos iónicos representados na seguinte tabela:

R:

Iões constituintes do composto iónico	Nome do composto iónico	Fórmula química do composto iónico	Proporção de combinação dos iões
Na^+ (ião sódio); F^- (ião fluoreto)	Fluoreto de sódio	NaF	1:1
Ca^{2+} (ião cálcio); Cl^- (ião cloreto)	Cloreto de cálcio (II)	CaCl₂	1:2
Na^+ (ião sódio); O^{2-} (ião Óxido)	Óxido de sódio	Na₂O	2:1
Mg^{2+} (ião magnésio); SO_4^{2-} (ião sulfato)	Sulfato de magnésio	MgSO₄	1:1
Ca^{2+} (ião cálcio); NO_3^- (ião nitrato)	Nitrato de cálcio	Ca(NO₃)₂	1:2
Mg^{2+} (ião magnésio); PO_4^{3-} (ião fosfato)	Fosfato de magnésio	Mg₃(PO₄)₂	3:2

5. Observa atentamente as seguintes representações: Cu^+ , O^{2-} , Fe^{2+} , CO_3^{2-}

Indica:

5.1. Os catiões. **R:** Cu^+ , Fe^{2+}

5.2. Os aniões. **R:** O^{2-} , CO_3^{2-}

5.3. O ião que resulta de um átomo que ganhou 2 electrões. **R:** O^{2-}

5.4. O ião que resulta de um átomo que perdeu 1 electrão. **R:** Cu^+

5.5. O nome dos elementos que constituem os iões monoatómicos.

R: Cobre, ferro e oxigénio.

5.6. A constituição do agregado de átomos que originou o ião poliatómico.

R: Um átomo de carbono e três átomos de oxigénio

6. Completa os esquemas A, B, C e D com o número correcto de electrões.

