



CHIMIE 1SC

FICHE No 27

Exercices

Appui à l'éducation des enfants réfugiés en crise de Covid-19



OBJECTIF OPÉRATIONNEL

A la fin de la leçon, l'élève qui l'aura suivie avec succès devra être capable d'établir correctement une formule chimique par la méthode de chiasma sans se référer à ses notes de cours endéans ± 5 min.

EXERCICES

- Donnez les formules chimiques des molécules qui sont formées par les atomes de :

N°	Atomes	Méthode de chiasma	formule
1.	H et Cl		HCl
2.	H et N		H ₃ N ou NH ₃
3.	Na et O		Na ₂ O
4.	Al et O		Al ₂ O ₃
5.	Ca et F		CaF ₂
6.	Ca et O		CaO
7.	Mg et O		MgO
8.	N et O		N ₂ O ₃
9.	Ba et Cl		BaCl ₂

EXERCICES

- Donnez les formules chimiques des radicaux suivants :

N°	Atomes radicaux	et	Méthode de chiasma	de formule
1.	H et SO_4^{2-}			H_2SO_4
2.	Al et OH^-			$\text{Al}(\text{OH})_3$
3.	Ca et PO_4^{3-}			$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
4.	Na et SO_3^{2-}			Na_2SO_3
5.	K et MnO_4^-			KMnO_4
6.	Al et $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$			$\text{Al}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3$
7.	K et $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$			$\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4$
8.	Na et SCN^-			NaSCN
9.	Ca et CO_3^{2-}			CaCO_3
10	NH_4^+ et PO_4^{3-}			$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$

Pour établir une formule chimique : les radicaux sont mis entre parenthèse si l'indice du radical est supérieur à 1.



EVALUATION

- Complétez le tableau suivant par les formules correctes.

	CO_3^{2-}	Cl^-	NO_3^-	SO_4^{2-}	PO_4^{3-}	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
Na						
Mg						
K						
Ca						
Cu (II)						
Fe (III)						
Sn (IV)						
Co (III)						
Hg^{2+}						