

Exercice d'application sur les éléments chimiques :

Compléter le tableau suivant en vous aidant d'une classification périodique pour les noms et les symboles.

Repérer les couples d'isotopes en les entourant d'une même couleur.

Nombre de protons	Nombre de neutrons	Nombre de nucléons	Nombre d'électrons	Écriture symbolique	Nom
				${}_{29}^{63}\text{Cu}$	Atome de cuivre
29	36		29		
30	33		30		
	120	198			Atome de .....
78		195	78		
80	118		78		

Exercice d'application sur les ions monoatomiques :

Compléter le tableau suivant en vous aidant des observations faites lors de l'activité numérique

Nombre de protons	Nombre de neutrons	Nombre de nucléons	Nombre d'électrons	Écriture symbolique	Nom
				${}_{29}^{63}\text{Cu}$	Atome de cuivre
29	34		27		
				${}_{78}^{198}\text{Pt}$	Atome de <b>platine</b>
78		195		$\text{Pt}^{2+}$	
11	12		10	$\text{Na}^{\dots}$	
8		16	10	$\text{O}^{\dots}$	
				${}_{13}^{27}\text{Al}^{3+}$	