

SÉRIE Numéro 01 : *Classification périodique et liaison chimique****Exercice 01:***

On considère les atomes et les ions suivants :

$_{17}\text{Cl}$, $_{19}\text{K}$, $_{26}\text{Fe}$, $_{28}\text{Ni}$, $_{29}\text{Cu}$

a/ Donnes la configuration électronique des atomes et des ions

b/ Situes ces éléments dans le tableau périodique (donnez la période et le groupe)

Exercice 02:

Lesquels des éléments suivants se trouvent dans une même colonne du tableau périodique.

$_{3}\text{Li}$, $_{7}\text{N}$, $_{11}\text{Na}$, $_{33}\text{As}$

Exercice 03:

Soient les éléments : $_{11}\text{Na}$, $_{37}\text{Rb}$, $_{48}\text{Cd}$, $_{51}\text{Sb}$

1- Indiquer la période et le groupe de chaque élément.

2- Les classer par ordre de rayon atomique décroissant.