



## Activité 2 : Utilisation de la classification périodique

Le tableau **périodique** des éléments, également appelé tableau ou table de Mendeleïev, **classification périodique** des éléments ou simplement tableau **périodique**, représente tous les éléments chimiques, ordonnés par numéro atomique croissant. **Le numéro atomique** étant le nombre de protons du noyau de l'atome.

1/L'atome de Sodium

- Quel est son symbole ?
- Quel est le numéro atomique de l'élément sodium ?
- Combien de protons possède le noyau l'atome de sodium?
- Combien de électrons possède l'atome de sodium ?

2/ L'atome de zinc

- Quel est son symbole ?
- Quel est le numéro atomique de l'élément zinc ?
- Combien de protons possède de noyau l'atome de zinc?
- Combien de électrons possède l'atome de zinc ?

3/ Retrouver l'atome, à partir de son numéro atomique  $Z= 20$

- Quel est le nom et son symbole de cet atome ?
- Combien de protons possède le noyau cet atome ?
- Combien d'électrons possède cet atome ?

4/ Retrouver l'atome à partir de son nombre d'électrons = 8

- Combien de protons possède le noyau cet atome ? Justifier
- Quel est donc son numéro atomique ?
- Quel est le nom et son symbole de cet atome ?

5i Compléter le tableau suivant

Nom de l'atome	Symbole	Numéro atomique	Nombre de protons	Nombre d'électrons
Azote				
	Fe			
			6	
				10

Utiliser la classification périodique