

# Exercices sur le symbole des atomes

## Exercice 1 :

| Nom       | Symbole                 | Nombre de protons | Nombre de neutrons | Nombre de nucléons. |
|-----------|-------------------------|-------------------|--------------------|---------------------|
| Zirconium | ${}_{40}^{91}\text{Zr}$ |                   |                    |                     |
| Hydrogène | ${}_1^1\text{H}$        |                   |                    |                     |
| Cobalt    | ${}_{27}^{59}\text{Co}$ |                   |                    |                     |

## Exercice 2 :

Le numéro atomique du fer est  $Z = 26$  et son nombre de neutrons varie de 28 à 30 .

- Ecrire sous la forme  ${}_Z^AX$  tous les représentants de cet élément.

## Exercice 3 :

L'isotope le plus abondant du chlore s'écrit  ${}_{17}^{35}\text{Cl}$  .

L'autre isotope a un nombre de neutrons égal à 20.

- Ecrire le symbole de cet isotope et donner la structure d'un de ses atomes.

## Exercice 4:

- Parmi la liste suivante, regrouper les entités chimiques appartenant au même élément chimique.
- Trouver les symboles à la place des points d'interrogation en vous aidant de la classification périodique située à la dernière page de votre manuel

