

## STRUCTURE ÉLECTRONIQUE DES ATOMES - exercice

### I. Structure électronique et ions du fer et du cuivre

1. • Décrire les structures électroniques des atomes de fer ( $Z = 26$ ) et de cuivre ( $Z = 29$ ).
2. • Compte tenu de la stabilité "empirique" des structures électroniques avec des niveaux "plus ou moins complets", proposer des structures électroniques pour les ions  $\text{Fe}^{2+}$  et  $\text{Fe}^{3+}$ , puis pour  $\text{Cu}^+$  et  $\text{Cu}^{2+}$ .