

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 Fe^{2+} et Fe^{3+} , puis pour Cu^+ et Cu^{2+} .