

Exercice 1

Décrire la structure de l'ion fluorure ${}_9F^-$ en respectant les règles de Pauli, Klechkovski et Hund

Exercice 2

Décrire la structure du phosphore ${}_{15}P$ et le remplissage des cases quantiques

Exercice 3

Structure de l'ion Cobalt ${}_{27}Co^{2+}$ en respectant les règles de Pauli, Klechkovski et Hund

Atome ${}_{27}Co$: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$

MAIS pour les cations on vide d'abord la couche externe donc ici

cation ${}_{27}Co^{2+}$: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^7$

En s'inspirant de cet exemple décrire la structure des ions ${}_{26}Fe^{2+}$ et ${}_{26}Fe^{3+}$