

Exercice 1

Décrire la structure de l'ion fluorure ${}_{9}\text{F}^{-}$ en respectant les règles de Pauli, Klechkovski et Hund

Exercice 2

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

Exercice 3

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

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

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

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

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