

A. **Faux** : ${}_{36}\text{Kr} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$

Le krypton est situé sur la quatrième période donc l'élément est sur la quatrième ligne.

Cet élément appartient à la famille des chalcogènes : il est donc situé sur la 16^{ème} colonne.

Tableau périodique

														X			Kr

B. **Faux** : l'élément a pour configuration électronique : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$ ($Z = 34$).

Il appartient bien au bloc p mais sa couche de valence ($4s^2 4p^4$) n'est pas saturée.

C. **Vrai** : l'argon est le gaz rare appartenant à la troisième période : $Z(\text{Ar}) = 18$. La configuration électronique de l'élément à l'état fondamental est : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 / 4s^2 3d^{10} 4p^4 = [\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^4$

D. **Vrai** : la sous-couche d (3d) est pleine car elle contient 10 électrons.

E. **Vrai** : le fluor est l'élément le plus électronégatif du tableau périodique : l'élément a donc une électronégativité inférieure à celle du fluor.

L'élément appartient à la famille des chalcogènes : ces éléments peuvent facilement gagner 2 électrons pour former des anions de charge -II.