

ARGON

Elément chimique (Ar), n.at.18, p. at. 39,948, p. éb. $-185,8^{\circ}\text{C}$, dens. $1,40\text{ g/cm}^3$; réseau cristallin cubique à faces centrées. C'est le plus commun des gaz nobles, présent à **1,3%** dans l'atmosphère : il est difficilement liquéfiable (au-dessous de -186°C) et chimiquement inerte.

Dans le processus de **distillation** de l'air liquide ; il est prélevé d'un plateau intermédiaire de la colonne d'échange, mélangé à de l'**azote** et de l'**oxygène**.

Il peut être purifié ultérieurement par **distillation fractionnée** ou par **adsorption sélective** avec du **charbon actif**, ou encore par **combustion** de l'**hydrogène** et de l'**oxygène**, et élimination de l'excès d'hydrogène par combustion sur **oxyde de cuivre** et **assèchement final**.

Il est employé comme **gaz inerte**, principalement en **technologie nucléaire (métallurgie de l'uranium, du thorium, du zirconium, du vanadium, du molybdène, du titane)** et également pour le remplissage des **lampes à incandescence**.

On le préfère à l'azote, quoiqu'il soit moins économique, pour les **soudures** devant être réalisées en atmosphère inerte.