

10 L'écriture conventionnelle du noyau de l'atome de platine est ${}^{195}_{78}\text{Pt}$.

- Donner la composition du noyau de cet atome.

11 Parmi les 121 nucléons composant le noyau de l'atome d'antimoine Sb, 70 sont des neutrons.

- Établir l'écriture conventionnelle du noyau de cet atome.

12 L'écriture conventionnelle du noyau de l'atome d'étain est ${}^{120}_{50}\text{Sn}$.

- Donner la composition du noyau de cet atome.
- En déduire le nombre d'électrons constituant le cortège électronique.

13 L'atome de tungstène de symbole W a pour numéro atomique $Z = 74$ et son noyau contient 110 neutrons.

- Établir l'écriture conventionnelle du noyau de cet atome.
- Donner le nombre d'électrons présents dans son cortège électronique.



Filaments en tungstène.

16 L'écriture conventionnelle du noyau de l'atome d'uranium est ${}^{238}_{92}\text{U}$.

- Exprimer et calculer la masse de l'atome d'uranium.

masse d'un nucléon : $1,67 \times 10^{-27}$ kg

17 Recopier et compléter le tableau ci-dessous.

Atome	Argon	Mercure	Cobalt
Écriture conventionnelle du noyau	${}^{40}_{18}\text{Ar}$	${}^{202}_{\dots}\text{Hg}$	$\dots\text{Co}$
Nombre de protons			27
Nombre de neutrons		122	
Masse (en kg)			$9,85 \times 10^{-26}$