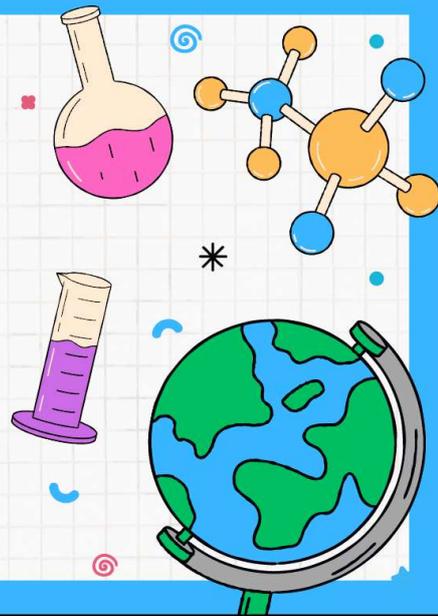




01

HISTOIRE DE LA DÉCOUVERTE



COMMENT LES A-T-ON DÉCOUVERTS ?

Fausto Delhuyar était un chimiste et ingénieur minier espagnol qui a découvert le tungstène.

QUAND L'A-T-IL DÉCOUVERT ?

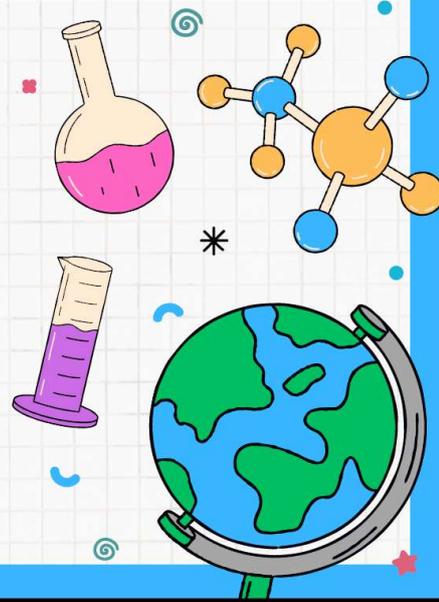
Certains ouvriers d'origine allemande ont trouvé un minéral avec un acide similaire à celui du tungstène et après avoir fait une réduction avec du carbone ils ont obtenu ce métal.

QUAND L'A-T-IL DÉCOUVERT ?

Le tungstène est un élément qui existe naturellement dans l'environnement. C'est un élément qui ne peut être formé ou détruit.



02 PROPRIÉTÉS



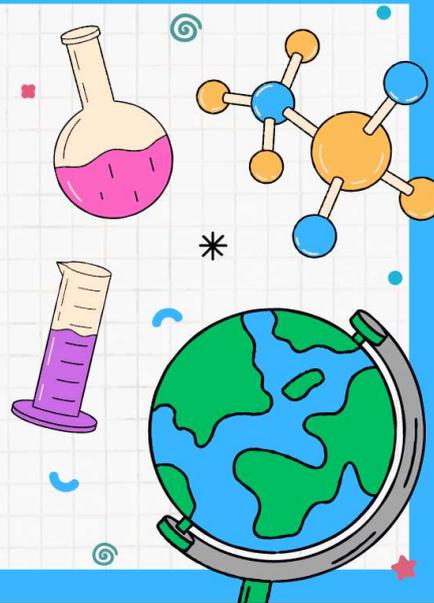
PROPRIÉTÉS

C'est un métal blanc à gris acier (selon la pureté) qui peut être utilisé sous sa forme pure ou mélangé avec d'autres métaux pour former des alliages. Il est très résistant à la chaleur et est souvent utilisé pour souder des choses comme des filaments d'ampoules, des clubs de golf, des tubes à rayons X...

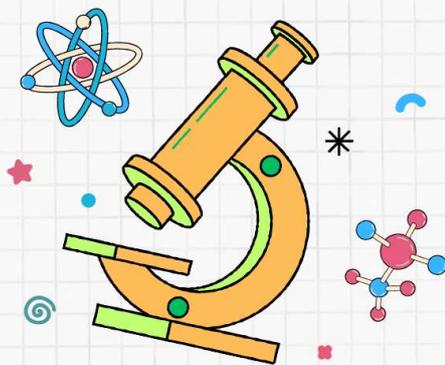


03

ISOTOPES



QUELS SONT LES ISOTOPES?

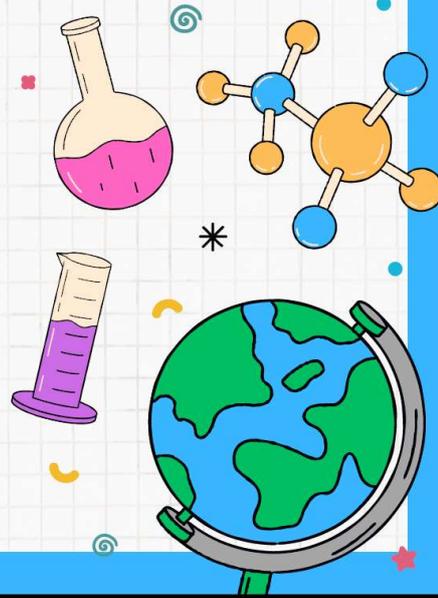


Le tungstène possède cinq isotopes stables. qui sont:

- W-180
- W-182
- W-183
- W-184
- W-186

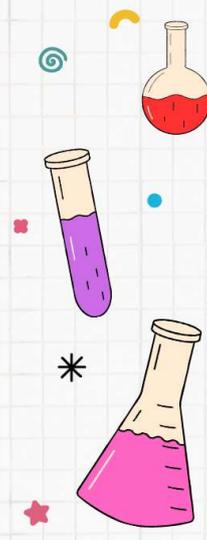
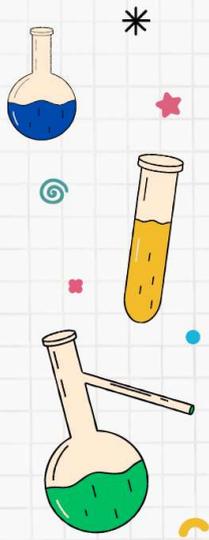
04

OBTENTION DE PRODUCTION

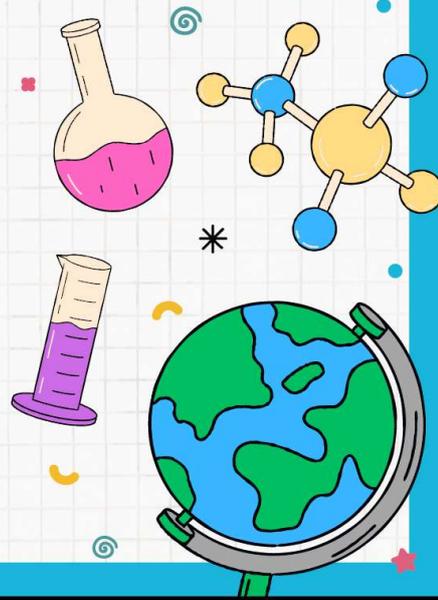


COMMENT LE TUNGSTÈNE EST-IL OBTENU ET PRODUIT ?

Dans la nature, on le trouve dans les roches et le sol sous forme de minéraux, mais on ne le trouve jamais sous forme de métal pur
Il peut être pris en réduisant l'oxyde de tungstène avec de l'hydrogène ou du carbone.

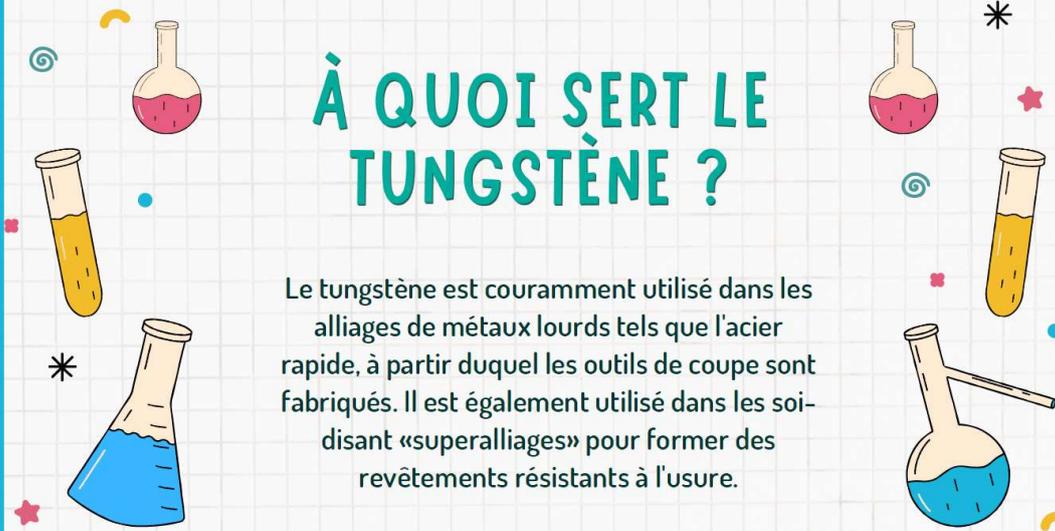


05 LES USAGES



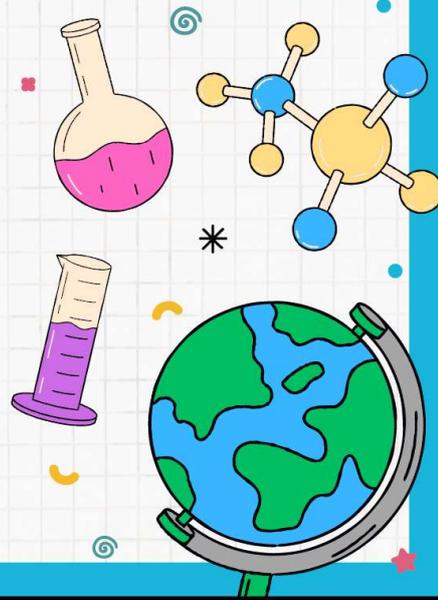
À QUOI SERT LE TUNGSTÈNE ?

Le tungstène est couramment utilisé dans les alliages de métaux lourds tels que l'acier rapide, à partir duquel les outils de coupe sont fabriqués. Il est également utilisé dans les soi-disant «superalliages» pour former des revêtements résistants à l'usure.



06

FAITS INTÉRESSANTS



FAITS INTÉRESSANTS



- Le tungstène a le point de fusion le plus élevé de tous les métaux. Il faut plus de chaleur pour faire fondre le tungstène que tout autre métal sur la planète.
- L'une des principales caractéristiques du tungstène est qu'il a un point de fusion qui l'emporte sur tous les autres métaux réfractaires.
- Sa stabilité thermique élevée et ses bonnes propriétés de conductivité lui confèrent de nombreuses utilisations dans les appareils électroniques.

