

LICEO MAZZARELLO

SAPER (e)
CONSUMARE

CHIMICA VERDE 2.0



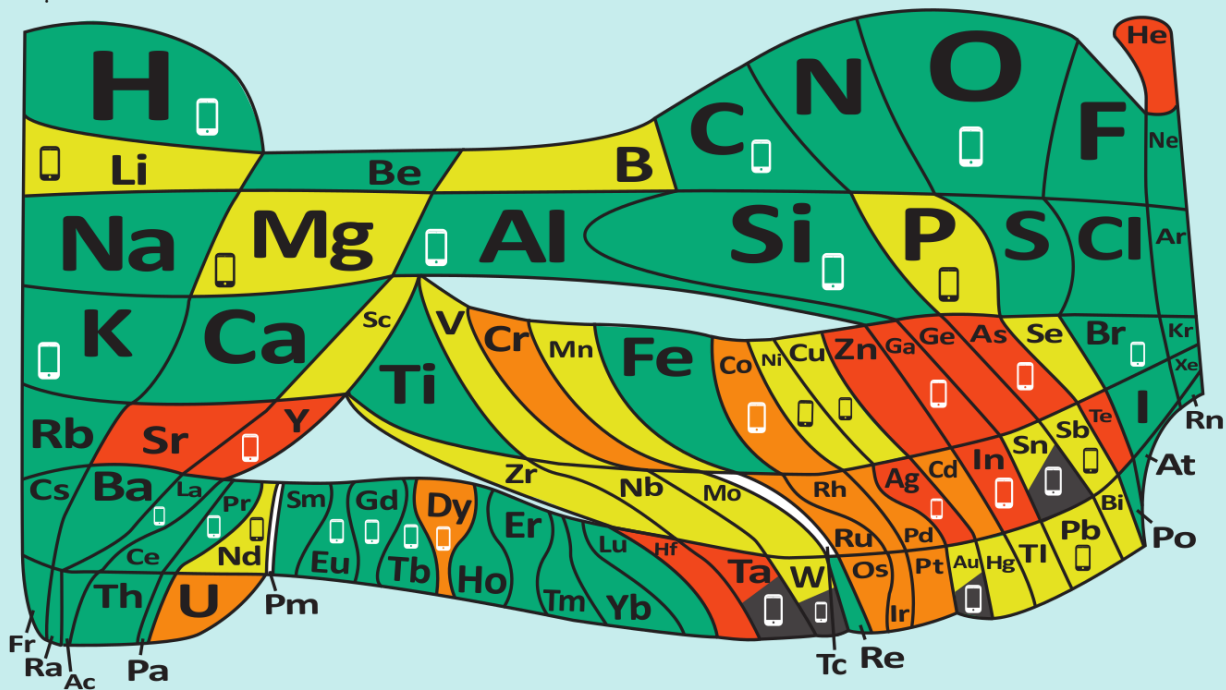


United Nations
Educational, Scientific and
Cultural Organization



2019
International Year
of the Periodic Table
of Chemical Elements

90 elementi chimici e la loro disponibilità relativa sulla Terra Ci basteranno?



- A grave rischio entro 100 anni
- Sempre più a rischio per il crescente utilizzo
- Disponibilità limitata, a rischio in futuro
- Piena disponibilità
- Di sintesi
- Provenienti da minerali in zone di conflitto
- Presenti negli smartphone

Ispirato a WF Sheehan's 'A Periodic Table with Emphasis', pubblicato in Chemistry, 1976, 49, 17-18

Scopri di più e divertiti con il videogioco su <http://bit.ly/euchems-pt>



Quest'opera è rilasciata con licenza Creative Commons Attribution-NoDerivs CC-BY-ND



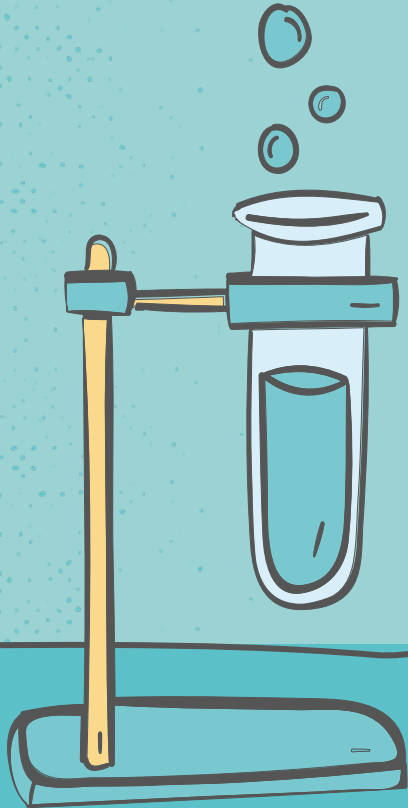
Zinco

by Sabrina, Giada, Gloria, Michelle, Dorotea



01

Caratteristiche e
proprietà dell'elemento



Zinco

Materiale fragile e cristallino, quando supera i 110° C diventa duttile e malleabile.

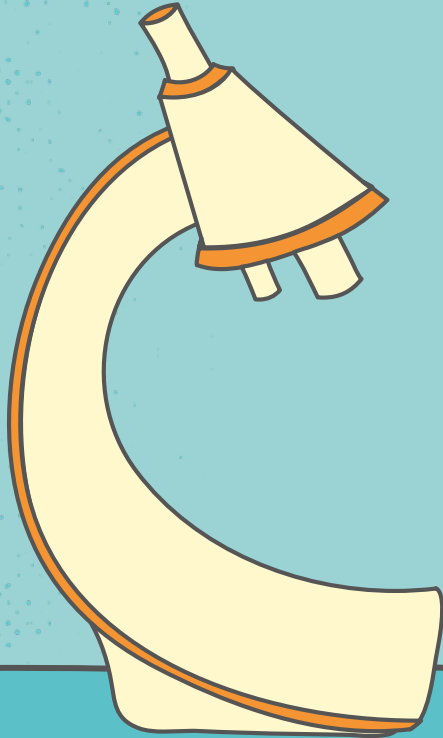
È stato scoperto nel 1746, fa parte dei metalli del blocco d e il suo numero atomico è 30, mentre la sua temperatura di ebollizione e di fusione sono rispettivamente 1180 K e 693 K e la sua densità è di 7140 g/L.



02



Uso dell'elemento



A cosa serve lo Zinco?

E' anche molto importante per gli esseri umani, infatti se è carente in un essere umano può condizionare la crescita corporea e l'aumento del peso, ed è anche implicato per il

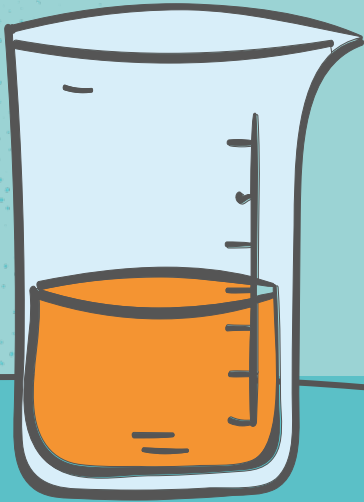
Se il livello di zinco nel corpo è troppo elevato può causare gravi problemi di salute come spasmi allo stomaco, irritazioni cutanee, vomito, nausea e anemia.

Esso si trova anche nell'insulina e in altri enzimi ad azione antiossidanti, e può essere assunto per contrastare raffreddore e influenza, ed è utile per le creme contro gli arrossamenti.

03



Scorte sulla Terra



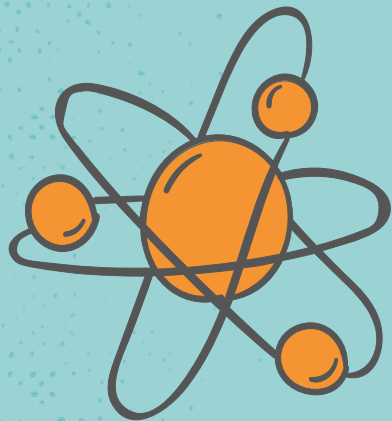
Dove si trova lo Zinco sulla Terra?



Lo zinco si estrae dalla sfalerite, smithsonite, calamina e franklinite; e le principali riserve si trovano in Australia, Canada, Stati Uniti, Cina e Perù.

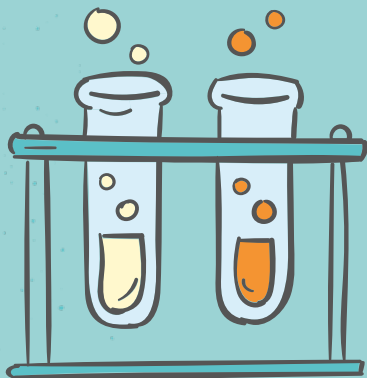
Lo zinco si trova in ostriche, carne rossa e bianca, fagioli, arachidi, pane integrale, semi zucca e semi di girasole.

04



Elemento a rischio
esaurimento

Perché è un elemento a rischio esaurimento?



Lo zinco non è mai stato raro ma la nostra vita dipende da metalli che sono poco comuni o che si trovano in zone di conflitto, come la Cina, la Bolivia o i paesi dell'Africa e

Non si sono ancora trovate delle alternative al suo utilizzo nonostante lo zinco sia destinato ad esaurirsi nei prossimi 50 anni.

BIBLIOGRAFIA E SITOGRAFIA



Guido Saracino Chimica verde Zanichelli ed

<https://www.chimicaonline.it/>

<https://pilloledichimica.it>

<https://tavolaperiodica.zanichelli.it/it/>

<https://coggle.it/diagram/YZLXLelLLikL-1zSz/t/tavola-periodica-resaurimento>