

TASQUES ACADÈMIQUES DURANT EL PERIODE DE CONFINAMENT

MATÈRIA:	Física i química	CURS	4t d'ESO
PROFESSOR/A	Mariola Pérez		
Data entrega:	17 d'abril	Mail d'entrega:	mpere779@xtec.cat

TREBALLEM LA TAULA PERIÒDICA

En aquesta activitat coneixerem una mica més sobre la taula periòdica dels elements: com està estructurada, saber interpretar les dades, associar cada element amb el seu símbol, identificar el nombre de protons, electrons i neutrons d'un element, etc.

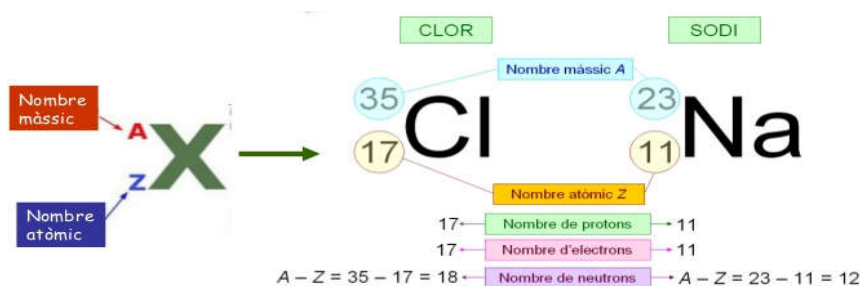
Alguns conceptes que necessitem recordar:

La taula periòdica consta de 118 elements ordenats per períodes (files) i 18 grups (columnes) i els elements estan ordenats pel seu nombre atòmic (Z).

★ Representació de l'àtom

- *Nombre atòmic (Z):* és el nombre de protons que té un àtom al nucli i és igual al nombre d'electrons, sempre que l'element sigui neutre (no tingui càrrega).
- *Nombre màssic (A):* suma del nombre de protons i neutrons.
- *Símbol de l'element (X):* una lletra majúscula o dues lletres, la primera majúscula que deriven del seu nom.

Exemple:



A continuació teniu uns enllaços de taules periòdiques dinàmiques i interactives on trobareu informació molt interessant de cadascun dels elements de la taula periòdica.

1. La Taula Periòdica interactiva que té capes dinàmiques que mostren els noms, electrons, tendències, orbitals, etc.: <https://ptable.com/?lang=ca>
2. Taula periòdica amb imatges on hi trobem les principals característiques:

TASQUES ACADÈMIQUES DURANT EL PERIODE DE CONFINAMENT

- Interactiva en anglès: <https://elements.wlonk.com/ElementsTable.htm>

-Pdf en castellà:

https://x32.dotogo.ru/wp-content/uploads/2017/08/Elementos_Imagenes_ltr.pdf


3. Taula periòdica enllaçada a informació sobre les propietats químiques, efectes sobre la salut, etc., de cada element químic:

<https://www.lenntech.es/periodica/tabla-periodica.htm>

Després de mirar aquestes taules periòdiques interactives i amb tota aquesta informació que teniu, us proposo les **activitats següents**:

1. Realitzar una fitxa de l'element que més us hagi cridat l'atenció:

Aquesta fitxa haurà de contenir la informació següent:

 Nom de l'element	<ul style="list-style-type: none">- Nombre atòmic (Z)- Grup (número i nom del grup)- Període (número)- Estat d'agregació a temperatura ambient (sòlid, líquid o gas)- On el podem trobar (cos humà, monedes, cables, etc)- Dada interessant: alguna aplicació, abundància, etc.
--	--

Pots afegir dibuixos, fotos i/o qualsevol informació que creguis interessant!

2. Realitzar les següents activitats:

a) Busca a la taula periòdica i completa:

Grup	Període	Nom de l'element	Símbol	Nombre atòmic
1	3			
14	5			
11	6			
6	6			
18	2			



TASQUES ACADÈMIQUES DURANT EL PERIODE DE CONFINAMENT

b) Escriu el nombre de protons, neutrons i electrons dels següents àtoms. Indica també a quin grup i període pertanyen:



Observacions: podeu consultar també les pàgines 110 i 111 del llibre de text. Qualsevol dubte, envieu-me un correu.