

EES N° 4 Saldungaray	
Materia y año: fisicoquímica 3°	

Trabajo práctico N6

Hola chico!! Vamos a realizar las siguientes actividades con la tabla periódica, la pueden comprar o también utilizar el link que les envío a bajo con la tabla.

Link de tabla periódica:

<https://www.ptable.com/?lang=es>.

<https://view.genial.ly/627ccea4312d500117bed46/interactive-content-tabla-periodica-interactiva>

Actividades

1) Busca en la tabla periódica dos ejemplos de :
Metales alcalinos térreos:

Halógenos:

Actínidos:

Metales alcalinos:

Lantánidos:

2) Indicá el nombre y el símbolo de los elementos que se detallan a continuación:
Metal alcalino del período 3:

Halógeno del período 2:

No metal del grupo 15 período 4:

Gas inerte del período 1:

3) Para los siguientes elementos: Ti (Z= 22), Ba (Z= 56), Cs (Z=55), Co (Z= 27), Pm (Z= 61), P (Z= 15)
Indicar: a) Período y grupo al que pertenecen. b) Si son representativos, de transición o de transición interna.

4) Para los siguientes elementos, indicar si son metales, no metales o gases nobles: Cr (Z= 24), S (Z= 16), Br (Z= 35), K (Z= 19), Kr (Z= 36)

5) Indica, con una cruz, cuál de las siguientes afirmaciones es correcta:

- a) Las partículas que están presentes en el núcleo del átomo son los protones y electrones.
- b) Las partículas que están presentes en el núcleo del átomo son los protones y neutrones.
- a) Los protones giran alrededor del núcleo.
- b) Los electrones giran alrededor del núcleo
- c) Los neutrones giran alrededor del núcleo.
- a) Los electrones poseen carga negativa, los protones neutra y los neutrones positiva.
- b) Los electrones poseen carga negativa, los protones positiva y los neutrones Ñcarga neutra.
- c) Los electrones poseen carga positiva, los protones carga neutra y los neutrones negativa.
- a) Por tener la misma cantidad de protones y electrones el átomo es eléctricamente neutro.
- b) Por tener la misma cantidad de neutrones y electrones el átomo es eléctricamente neutro.
- c) Por tener la misma cantidad de protones y neutrones el átomo es eléctricamente neutro.
- a) El número Z es la suma de protones y neutrones
- b) El número A es la suma de protones y neutrones
- c) El número A es la suma de protones y electrones
- a) El número atómico indica la cantidad de electrones que posee un átomo.
- b) El número atómico indica la cantidad de protones que posee un átomo.
- c) El número atómico indica la cantidad de neutrones que posee un átomo.

6) Completar las frases con las siguientes palabras

- a) Los átomos poseen en el núcleo _____ y _____ y girando alrededor de él los _____.
- b) El número _____ (Z) indica la cantidad de _____ que hay en el núcleo atómico.
- c) El átomo es eléctricamente neutro ya que posee la misma cantidad de _____ y _____.
- d) El número _____ (A) es la suma de _____ y _____ que posee el núcleo atómico.
- e) Para conocer la cantidad de neutrones que posee el átomo resto el número _____ y el número _____.
- f) Las subpartículas que forman el átomo son : protones de carga _____, neutrones de carga _____ y electrones de carga _____.

7) Completar el siguiente cuadro.

Símbolo	Nombre	Grupo	Período	Z	A	Nº de protones	Nº de electrones	Nº de neutrones	Tipo de átomo
				2 9	6 4				
					5 5			30	
						15		16	
					6		3		
				47				61	
				11				12	

8) Representar según Bohr los siguientes elementos indicando: Símbolo, A, Z, p⁺, e⁻ y n.

- a) Calcio b) Azufre c) Nitrógeno d) Níquel

9) El número atómico del sodio es 11 y su número másico es 23.

- a) ¿Cuántos neutrones y protones hay en el núcleo?
b) ¿Cuántos electrones hay girando?

10) Indica el número de protones, neutrones y electrones de un elemento cuyo número atómico es 25 y su número másico es 55.

11) calcula el número atómico y el número másico de un elemento que tien 17 protones y 20 neutrones. ¿Cuál es dicho elemento?

12) un átomo en su núcleo tiene 18 protones y 22 neutrones. Calcula:

- a) Su número atómico
b) Su número másico

13) un átomo de fosforo 15 protones y 16 neutrones. Indica cuál es su:

- a) Z=
b) A=

14) Un átomo de calcio tiene Z= 20 y A = 40. Indica:

- a) Protones=
b) Electrones=
Neutrones=