



Examen de Química

31/5/21 Liceo 31



1- Indica la opción correcta

a) ¿Dónde se encuentra cada partícula subatómica?

- El neutrón se encuentra en la periferia
- El neutrón se encuentra en el núcleo
- El electrón se encuentra en el núcleo
- El protón se encuentra en la periferia

b) Distribución de la carga eléctrica en el átomo

- La carga eléctrica del núcleo es positiva
- La carga eléctrica de la corteza es positiva
- La carga eléctrica de la corteza es neutra
- La carga eléctrica del núcleo es negativa

c) El núcleo atómico está constituido por:

- Protones y neutrones
- Protones y electrones
- Neutrones y electrones
- Solo protones

d) ¿A qué es igual el número atómico?

- La suma de protones y neutrones
- Número de electrones
- Número de neutrones
- Número de protones

e) ¿Qué es el número másico?

- La masa del núcleo
- La suma de protones y electrones
- La suma de neutrones y protones
- La masa del átomo

2- Une con flechas

1. El oxígeno es
2. El agua es
3. El aire es
4. Todas las sustancias que nos rodean están formadas por

- a- compuesto
- b- elemento
- c- mezcla homogénea
- d- átomos



- El protón tiene carga negativa.
- La carga de un protón y de un neutrón son iguales en valor numérico.
- La masa de un neutrón y de un protón son muy diferentes.
- En valor absoluto, la carga de un electrón y de un protón son iguales.
- La masa de un electrón es muy superior a la de un neutrón.

Nº protones	Z	Nº neutrones	A	Nº electrones
	13		25	
		11		10
		15		12
17			31	

Átomo A	Átomo B	Átomo C	Átomo D
13 protones	13 protones	14 protones	14 protones
14 neutrones	13 neutrones	15 neutrones	14 neutrones

[illegible]

- 1-
- 2-
- 3-
- 4-
- 5-
- 6-



9- a) Completa el cuadro con la cantidad de electrones que corresponde en cada nivel de energía.

Elemento		Niveles de energía		
		n=1	n=2	n=3
Magnesio Mg	Z= 12			
Flúor F	Z= 9			

b) ¿Cuál sería la unión más probable entre el Mg y el F?

Enlace iónico

Enlace covalente

Enlace metálico

c) Explica por qué