



1. Selecciona el aporte realizado por Lothar Meyer para la organización de los elementos químicos.

- a) Descubrió que los elementos que comparten la misma valencia tienen propiedades semejantes.
- b) Clasificó los elementos en *metales* y *no metales*.
- c) Enunció la ley periódica.
- d) Determinó que una sustancia no puede ser descompuesta en otras más simples.

2. Identifica las propiedades periódicas de acuerdo con la descripción correspondiente.

Ion de carga neta negativa.

Átomos que poseen carga eléctrica por haber perdido o ganado electrones.

Energía mínima que se requiere para arrancar un electrón de un átomo.

Capacidad de un átomo para atraer electrones.

IONES
POTENCIAL DE IONIZACIÓN
ANIÓN
ELECTRONEGATIVIDAD

3. Selecciona el número atómico (Z) de acuerdo con la configuración electrónica.

A) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6 4d^{10} 5s^2$.

B) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

C) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6 4d^5 5s^1$

D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

	Z	COMP
A		
B		
C		
D		

4. Arrastra los términos y completa el párrafo.

El fluoruro de sodio NaF está formado por enlace , su diferencia de electronegatividad es .

El bromuro de hidrógeno HBr está formado por enlace , su diferencia de electronegatividad es .

covalente polar

iónico

0,7

3,1

5. COMPLETE LA TABLA. RECUERDE REDONDEAR Y LOS ELEMENTOS DEBEN IR LA PRIMERA LETRA EN MAYÚSCULA

Elemento	Símbolo	Z	A	Nº de Protones	Nº de electrones	Nº de neutrones	Periodo	Grupo
							4	16
				27				
	W							
		47						
	Sn							
Mercurio								
					52			

6. COMPLETA EL PROCESO DE FORMULACIÓN DE ANHIDRIDOS

