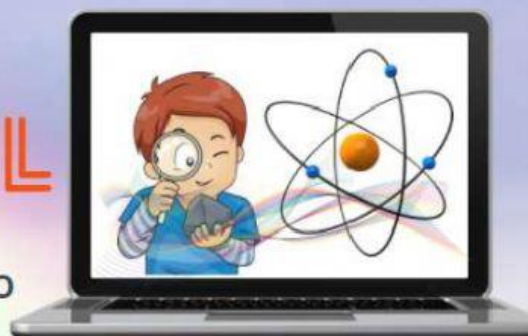




EXAMEN TRIMESTRAL

CUARTO DE SECUNDARIA

PROF. LIZETH DANITZA QUISPE VELASCO



REALIZA LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA DE LOS SIGUIENTES ELEMENTOS QUÍMICOS:

ELEM	CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA	Z	A	p	n	e-
O ⁻²	1s ² , 2s ² , 2p ⁴	8	16	8	8	10
K						
P						
Mg ⁺²						
Cl ⁻¹						
Al ⁺³						
H						
C						
F ⁻¹						
Li						
N						

TRASLADA EL NOMBRE CORRESPONDIENTE:

NIVEL DE ENERGÍA

SUBNIVEL DE ENERGÍA

NRO. DE ELECTRONES

3p⁵

SELECCIONA LA RESPUESTA CORRECTA:

El número cuántico s se refiere a: a) Niveles de energía b) Sub niveles de energía c) Giro del electrón d) Número de orbitales	Son átomos de un mismo elemento que tienen igual número de masa pero diferente número atómico. a) Isótopos b) Isóbaros c) Isótonos d) Isósceles
Los subniveles de energía son: a) K, L, M, N, O, P, Q b) s, p, d, f c) n, l, m, s d) p, n, e	Son átomos de un mismo elemento que tienen igual número de masa pero diferente número atómico. a) Isótopos b) Isóbaros c) Isótonos d) Isósceles
Son átomos de diferentes elementos que tienen igual número de neutrones. a) Isótopos b) Isóbaros c) Isótonos d) Isósceles	Son átomos de un mismo elemento que tienen el mismo número atómico pero diferente masa atómica. a) Isótopos b) Isóbaros c) Isótonos d) Isósceles
El número cuántico n se refiere a: a) Niveles de energía b) Sub niveles de energía c) Giro del electrón d) Número de orbitales	El número cuántico l recibe el nombre de: a) Principal b) Secundario c) Magnético d) Spin
Los números cuánticos son: a) K, L, M, N, O, P, Q b) s, p, d, f c) n, l, m, s d) p, n, e	Los niveles de energía son: a) K, L, M, N, O, P, Q b) s, p, d, f c) n, l, m, s d) p, n, e
Es el número cuántico azimutal a) n b) l c) m d) s	Es isótopo de hidrógeno: a) Deuterio b) Tritio c) Protio d) Todos los anteriores

COMPLETA LA TABLA DE NÚMEROS CUÁNTICOS:

ELECTRÓN	n	l	m	s
3d ⁷	3	2	-1	-1/2
3s ²				
4p ⁵				
7d ⁵				
5f ³				
5d ³				
5d ⁸				
2p ⁴				
7s ¹				
6p ⁵				
4d ⁵				

CALCULA EL PESO MOLECULAR DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS:

COMPUESTO	PESO MOLECULAR	COMPUESTO	PESO MOLECULAR
NaNO ₃		Na ₂ B ₄ O ₇ .10H ₂ O	
Al ₂ O ₃		C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	
H ₂ CO ₃		Li ₄ P ₂ O ₇ .6H ₂ O	
K ₂ Cr ₂ O ₇		Hg ₃ SbO ₄ .4H ₂ O	
CH ₃ CH ₂ COOH		H ₂ O	

