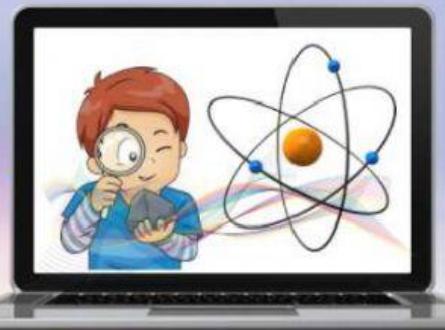




EXAMEN TRIMESTRAL

CUARTO DE SECUNDARIA

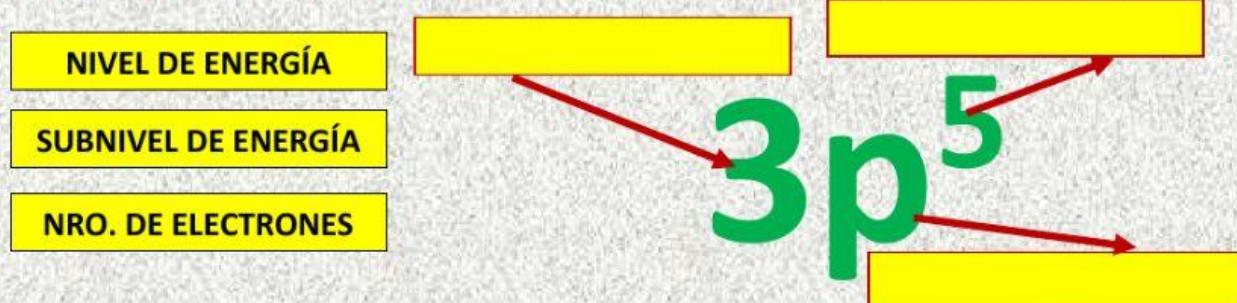
PROF. LIZETH DANITZA QUISPE VELASCO



REALIZA LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA DE LOS SIGUIENTES ELEMENTOS QUÍMICOS:

ELEM	CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA	Z	A	p	n	e-
O ⁻²	1s2,2s2,2p4	8	16	8	8	10
K						
P						
Mg ⁺²						
Cl ⁻¹						
Al ⁺³						
H						
C						
F ⁻¹						
Li						
N						

TRASLADA EL NOMBRE CORRESPONDIENTE:



SELECCIONA LA RESPUESTA CORRECTA:

<p>El número cuántico s se refiere a:</p> <ul style="list-style-type: none">a) Niveles de energíab) Sub niveles de energíac) Giro del electrónd) Número de orbitales	<p>Son átomos de un mismo elemento que tienen igual número de masa pero diferente número atómico.</p> <ul style="list-style-type: none">a) Isótoposb) Isóbarosc) Isótonosd) Isósceles
<p>Los subniveles de energía son:</p> <ul style="list-style-type: none">a) K, L, M, N, O, P, Qb) s, p, d, fc) n, l, m, sd) p, n, e	<p>Son átomos de un mismo elemento que tienen igual número de masa pero diferente número atómico.</p> <ul style="list-style-type: none">a) Isótoposb) Isóbarosc) Isótonosd) Isósceles
<p>Son átomos de diferentes elementos que tienen igual número de neutrones.</p> <ul style="list-style-type: none">a) Isótoposb) Isóbarosc) Isótonosd) Isósceles	<p>Son átomos de un mismo elemento que tienen el mismo número atómico pero diferente masa atómica.</p> <ul style="list-style-type: none">a) Isótoposb) Isóbarosc) Isótonosd) Isósceles
<p>El número cuántico n se refiere a:</p> <ul style="list-style-type: none">a) Niveles de energíab) Sub niveles de energíac) Giro del electrónd) Número de orbitales	<p>El número cuántico l recibe el nombre de:</p> <ul style="list-style-type: none">a) Principalb) Secundarioc) Magnéticod) Spin
<p>Los números cuánticos son:</p> <ul style="list-style-type: none">a) K, L, M, N, O, P, Qb) s, p, d, fc) n, l, m, sd) p, n, e	<p>Los niveles de energía son:</p> <ul style="list-style-type: none">a) K, L, M, N, O, P, Qb) s, p, d, fc) n, l, m, sd) p, n, e
<p>Es el número cuántico azimutal</p> <ul style="list-style-type: none">a) nb) lc) md) s	<p>Es isótopo de hidrógeno:</p> <ul style="list-style-type: none">a) Deuteriob) Tritioc) Protiod) 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		$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	
Al_2O_3		$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$	
H_2CO_3		$\text{Li}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$		$\text{Hg}_3\text{SbO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$		H_2O	

