



NOMBRE Y APELLIDOS: _____ GRADO _____
 NIVEL: _____ AREA: _____ FECHA: ___/___/___

PRÁCTICA DE EVALUACION DE QUIMICA

Conteste las preguntas 1, 2, 3, 4,5 según la información de la siguiente tabla

S 6A	Na 1A	Al 3A	K 1A	P 5A	Cl 7A
------	-------	-------	------	------	-------

- los elementos que aparecen en la tabla anterior no metálicos serían:
 - K, Na, Al, P
 - Na, P, Cl
 - P, S, Cl
- los elementos metálicos corresponden a:
 - S, P, Cl
 - K, Na, Al
 - Al, P, Cl
- dos elementos que al unirse con el cloro formarían enlace iónico sencillo son:
 - Al, K
 - S, Na
 - K, Na
- si los elementos metálicos forman cationes al perder electrones, y los no metálicos aniones al ganar electrones. Son cationes:
 - K, Na, Al
 - S, P, Cl
 - S, K, P
- El enlace químico que resulta de la unión del fósforo P-3

RESPONDA LAS PREGUNTAS 10, 11 Y 12 SEGÚN LA INFORMACION DEL SIGUIENTE TEXTO

“los elementos químicos se presentan en forma de iones cuando ceden o ganan electrones; los iones que ganan electrones quedan con carga positiva y se llaman cationes; entre tanto los iones que pierden electrones se llaman aniones”

- El texto subrayado según los conocimientos que usted tiene en química es una afirmación:
 - verdadera
 - falsa
 - neutra
- la frase que reemplaza el texto subrayado con un fondo científico sería
 - los átomos que ganan electrones quedan sin carga
 - los átomos que ganan electrones quedan con carga negativa
 - los átomos que pierden electrones quedan con carga negativa
- el texto anterior lo escribo en forma lógica para que lo que se afirma sea correcto desde el punto de vista de la química, valor 3 puntos“

cloro con el potasio sería de carácter:

- covalente
- coval coordinado
- iónico

RESPONDA LAS PREGUNTAS 6,7,8 SEGÚN LA INFORMACION DE LA FIGURA 2

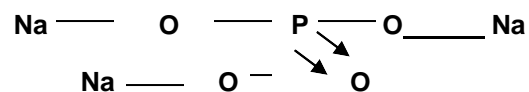


- el enlace posible entre los elementos oxígeno y azufre es de tipo
 - covalente
 - iónico
 - metálico
- para cumplir con la regla del octeto se hace necesario formar:
 - enlace triple
 - enlace sencillo
 - enlace doble
- el grupo al cual pertenece el oxígeno, azufre es:
 - octavo
 - sexto
 - quinto
- completa la información en el siguiente cuadro marcando en cada casilla con una x valor 2 puntos

elemento	Ion	Catión	Anión
Yodo	I^{-1}		
plata	Ag		
calcio	Ca^{+2}		
aluminio	Al		
azufre	S^{-2}		
fosforo	P^{-3}		

- El símbolo electrónico de un elemento se representa
 - con los elementos del grupo al cual pertenece
 - con el grupo del elemento y su periodo
 - con los electrones de su último nivel

CONTEXTA LAS PREGUNTAS 14,15,16 SEGÚN EL SIGUIENTE DIAGRAMA



- la relación de enlace iónico, covalente y covalente coordinado en su orden es:
 - 2, 3, 3
 - 3,2, 3
 - 3,3, 2
- los enlaces ionicos en el diagrama se forman entre:
 - P y O
 - Na y O
 - Na y O
- El numero de electrones que comparte el fosforo para completar ocho en su último nivel es:
 - 3
 - 5
 - 2
- El elemento que pierde electrones por ser elemento metálico es.
 - P
 - O
 - Na