

Nombre:		Curso:	3º	Grupo:	B
---------	--	--------	----	--------	---

1.- Explica el enlace en los siguientes compuestos: Na_3N , PCl_3 , y CF_4 (1,5 puntos)

2.- Completa la siguiente tabla: (2 puntos)

Símbolo	Z	A	N	Nº p ⁺	Nº e ⁻	Configuración electrónica	Periodo	Grupo
Na^{+1}		23	12					
Cl^{-1}	17	35						
Sr^{+2}			50	38				
P^{-3}		31		15				
Se	34		46					

3.- Comenta todo lo que sepas de Enlace covalente. (1 puntos)

4.- Asigna el símbolo o el nombre, en su caso, a los siguientes elementos químicos (1,5 puntos)

Magnesio		Zinc		Nitrógeno		Cl	
Ag		Cu		Boro		Silicio	
Argón		Potasio		Fe		S	
Oxígeno		F		Cobalto		Litio	
Ca		Zinc		Mg		Al	

5.- Sean los tres elementos X, Y, Z de números atómicos 15, 20 y 36

(2 puntos)

- Escribe sus configuraciones electrónicas indicando si son metal o no metal
- Deduce a qué grupo y periodo pertenecen
- Indica cuantos electrones tienen en la última capa
- Escribe iones estables de dichos elementos.
- Identifica dichos elementos.

6.- Define brevemente: (2 puntos)

- Molécula
- Protón
- Proceso químico
- Anfigeno
- Regla del octeto
- Red cristalina
- Catión
- Corteza atómica