

Nombre:		3º ESO B
---------	--	----------

1.- Completa la siguiente tabla:

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					

2.- Sean los elementos X e Y de números atómicos 16 y 35

- 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 si eres capaz dichos elementos.

3.- Expresa estas medidas en unidades del Sistema Internacional.

- 7 Cm/s
- 0,5 Kcd/cm²
- 80 μm
- 32 cm³
- 2,5·10⁵ mm²
- 720 Km/h

4.- Se tienen 250 gramos de las siguientes sustancias: Hidróxido Férrico (Fe(OH)₃), Ácido sulfúrico (H₂SO₄) y Glucosa (C₆H₁₂O₆).

- ¿Cuántos moles y cuantas moléculas habrá de cada sustancia?
- Halla cuantos átomos de Oxígeno habrá en cada muestra

Datos: Masas atómicas (uma) H=1; S=32; O=16; Fe=56; C=12

5.- Nombra los siguientes compuestos (Tradicional y Stock)

Compuesto	Nomenclatura Stock	Nomenclatura Tradicional
PH ₃		
LiOH		
H ₂ S		
HNO ₂		
CaSO ₄		

6.- Formula los siguientes compuestos:

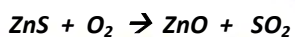
Compuesto	Fórmula
Cloruro ferroso	
Ácido hipocloroso	
Hidruro auroso	
Fosfato de aluminio	
Nitrato berílico	

7.- Determina la masa de hidróxido de sodio (NaOH) comercial, de pureza 90%, necesaria para preparar 100 mL de disolución 1,25 molar. Datos: A(Na)=23; A(O)=16; A(H)=1

8.- Si una disolución tiene una densidad de 1,2 g/cm³. a) ¿Cuánto pesa 1 litro de dicha disolución? b) Si esta disolución es de NaOH del 30%, ¿cuál es su molaridad? Datos: A(Na)=23; A(O)=16; A(H)=1

9.- Se queman 87 g de butano en atmósfera de oxígeno.
 a) *Escribir ajustada la reacción correspondiente.*
 b) *Calcular el volumen de CO₂ en c.n. formado.*
 c) *¿Cuál será el número real de moléculas de anhídrido carbónico que se han formado?*
Dato: N^o de Avogadro (NA) = 6,023 × 10²³ partículas/mol

10.- La tostación es una reacción utilizada en metalurgia para el tratamiento de los minerales, calentando éstos en presencia de oxígeno.



- a) *Ajusta la reacción.*
 b) *Calcula la cantidad de ZnO que se obtiene cuando se tuestan 1500 kg de mineral de ZnS.*
Datos: M_{Zn} = 65,4 gr/mol ; M_S = 32,1 gr/mol ; M_O = 16 gr/mol

Alumnos con Todo: Ejercicios 1,3,4,5,7,9

Alumnos con la Tercera evaluación: Ejercicios 5,6,7,8,9,10