



EXAMEN III TERCERA EVALUACIÓN · 3º ESO

Alumno:

1. Sitúa en la siguiente tabla periódica los siguientes elementos químicos **usando su símbolo correspondiente**: Boro, Cl, Oxígeno, P, Ne, Silicio, Ba, Cesio, Azufre, Br.

(5 puntos)

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1																			
2																			
3																			
4																			
5																			
6																			
7																			

2. CUESTIONES.

a) Comenta las siguientes afirmaciones explicando si son o no correctas: (1) *Todo átomo neutro posee igual nº de protones que de neutrones*; (2) *Un electrón pesa menos que un neutrón*; (3) *En todo átomo, el número de neutrones es siempre superior al de protones*.

b) Completa la siguiente tabla:

Especie	Nº protones	Nº neutrones	Nº electrones	Z	A
K ⁺				19	40
F ¹⁻		10	10		
Sr	38				87

c) Explica qué se quiere expresar con 2 N, N₂, 2 N₂. ¿Qué significa exactamente que la masa molecular del N₂ sea de 28 uma?

d) ¿Cuántos moles de sal (NaCl) hay que poner en el plato de una balanza para equilibrar los 250 g de azúcar (C₁₂H₂₂O₁₁) que hay en el otro plato?

e) ¿Cuántos moles hay en un terrón de azúcar de 2,5 g si se sabe que su fórmula es C₁₂H₂₂O₁₁? ¿Cuántas moléculas hay? ¿Cuántos átomos de carbono hay en esos 2,5 g?

(2 puntos / apartado correcto)

DATOS DE MASAS ATÓMICAS expresadas en uma:

H (1); O (16); C (12); Cl (35,5); N (14); Na (23)

3. Formular [5 puntos]:

Sulfuro de Hidrógeno	
Óxido de Calcio	
Hidruro de Plata	
Hidróxido de Magnesio	
Cloruro de Hierro II	
Óxido de manganeso IV	
Hidróxido de Cobre II	
Fluoruro de Litio	
Óxido de Aluminio	
Hidruro de Níquel II	
Sulfuro de Calcio	
Hidruro de Magnesio	
Óxido de Mercurio I	
Óxido de Estaño IV	
Hidróxido de Bario	

4. Nombrar [5 puntos]:

Fe ₂ O ₃	
Na(OH)	
HBr	
CaCl ₂	
Hg(OH)	
CO	
CoO	
CsH	
PbO ₂	
BaS	
Ni ₂ O ₃	
AgCl	
Al ₂ S ₃	
AuH ₃	
Ca(OH) ₂	