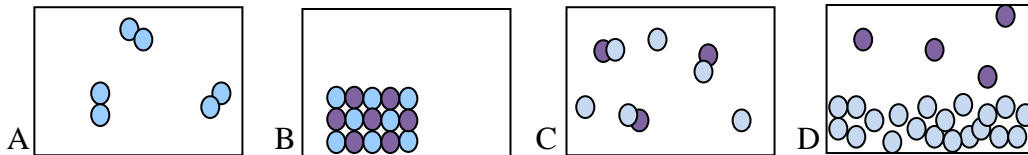


FÍSICA-QUÍMICA 3º ESO
EXAMEN TEMA 4

NOMBRE: _____ GRUPO 3º D FECHA:

Competencias básicas marcadas con *

1. *(2 pto) Indica si los siguientes diagramas corresponden a una mezcla, un compuesto o un elemento, y explica tu elección. Indica también en qué estado de agregación se encuentran, explicando por qué.



A →

B →

C →

D →

2. *(1 pto) Completa las frases que describen la teoría atómica de Dalton:
- Los _____ están formados por _____ iguales.
 - Los _____ están formados por la unión de _____ diferentes.
3. (1'5 pto) a) Dibuja un átomo que tenga 3 protones, 4 neutrones y 5 electrones →

b) ¿Es un ión? Explica por qué.

c) Indica su número atómico _____ y su número másico _____

4. *(2'5 pto) Completa la tabla:

GRUPO 1	GRUPO 2	GRUPO 13	GRUPO 14	GRUPO 15	GRUPO 16	GRUPO 17
H	Be	B Boro	C	Nitrógeno		F
Li	Magnesio		Silicio	P	S	
Sodio	Ca	Ga Galio	Ge Germanio	As	Se Selenio	Br
K	Sr Estroncio	In Indio	Sn	Sb Antimonio	Te Teluro	Iodo
Rb Rubidio	Bario	Tl Talio	Plomo	Bi Bismuto	Po Polonio	At Astatio

5. (2 pts) a) Escribe un isótopo del átomo $^{14}_6\text{C}$. →

b) Este átomo es *radiactivo*: explica qué significa esta palabra.

c) Este átomo emite radiación *beta*. Explica en qué consiste y cómo nos podemos proteger.

d) Explica para qué se puede utilizar la radiactividad de este átomo.

6. (1 pts) Completa la tabla.

Nombre	Símbolo	Nº atómico	Nº másico	Nº protones	Nº electrones	Nº neutrones	Carga
Boro		5	11		2		
Estroncio	$^{88}_{38}\text{Sr}^{+2}$						