

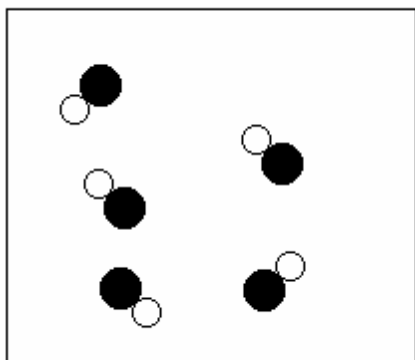
NOMBRE: _____ GRUPO: 3º __

FÍSICA-QUÍMICA 3º DE ESO

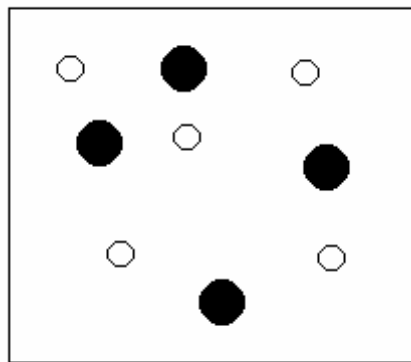
EXAMEN TEMA 4: ESTRUCTURA DE LA MATERIA

TEORÍA

- (0'5 pto) Indica cuántos átomos y de qué elementos hay en una molécula de H_2SO_4 .
- (1 pto) En estos dibujos, cada bolita representa un átomo. Explica si cada cuadrado representa a un elemento, un compuesto o una mezcla.



A)



B)

- (0'5 pto) ¿Cómo se descubrió que dentro de cada átomo hay un núcleo muy pequeño?
- (2 ptos) Completa:
 - En el núcleo se encuentran los _____ y los _____
 - Los _____ giran alrededor del núcleo
 - Los _____ tienen carga positiva.
 - Los _____ tienen carga negativa, y por tanto debe haber el mismo número de éstos que de _____
 - Los _____ no tienen carga y tienen la misma masa que los _____
- (0'5 ptos) Escribe un isótopo del átomo ^{14}C . ¿En qué se diferencian?
- (0'5 ptos) En la tabla periódica aparece la masa atómica de cada elemento, que es un número decimal. Explica qué significa o cómo se obtiene este número.

PROBLEMAS

7. (2 pts) Completa la tabla:

Nombre		Bario
Símbolo	^{14}C	
Número atómico	6	
Número másico		
Nº de protones		56
Nº de electrones		54
Nº de neutrones		80

8. (1'5 pts) Formula:

Hidruro de litio

Ácido sulfhídrico

Yoduro de potasio

Dióxido de plomo

Trihidruro de aluminio

Tetraóxido de dinitrógeno

9. (1'5 pts) Nombra:

SiH_4

MgCl_2

HF

P_2O_5

Sn_2S

NaBr