



NOMBRE: _____ GRUPO: 1º ___

FÍSICA-QUÍMICA 1º DE BACHILLERATO

EXAMEN BLOQUE 5

EL ÁTOMO, EL ENLACE Y LA FORMULACIÓN

ÁTOMO Y ENLACE

1. Explica brevemente cómo se llegó a la conclusión de que los electrones se sitúan sólo en determinadas órbitas, y no a cualquier distancia del núcleo. ¿Qué científico elaboró el modelo atómico donde se recoge este avance?

1 pto

2. Indica el número de protones neutrones y electrones de las siguientes especies:

^{16}O ^{18}O $^{16}\text{O}^{-2}$ ^{18}F $^{18}\text{F}^{-1}$

¿Puedes encontrar una pareja de isótopos entre las especies anteriores?

1 pto

3. Escribe la configuración electrónica del azufre. Escribe la configuración electrónica del Fe^{+3} ($Z=26$)

1 pto

4. Dibuja diagramas de Lewis de las siguientes moléculas: CO_2 HNO_2

1 pto

5. Asocia cada la fórmula de cada compuesto con sus propiedades:

Li_2S	Líquido que se evapora fácilmente
FeNi	Sólido maleable
CCl_4	Conduce la electricidad en estado líquido
NaCl	Sólido cristalino soluble en agua

1 pto

FORMULACIÓN

FÓRMULA	SISTEMATICA	STOCK	TRADICIONAL
			Amoniaco
		Cloruro de sodio	
	Trióxido de dihierro		
HF			
	Tetraoxosulfato de dihidrógeno		
		Ortofosfito de potasio	
			Perclorato cuproso
$\text{Be}(\text{OH})_2$			

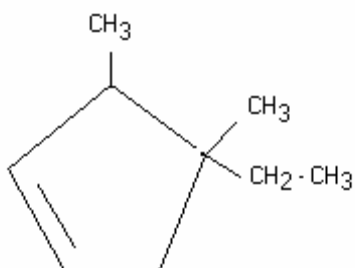
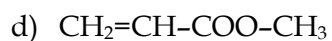
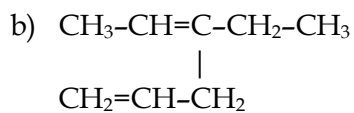
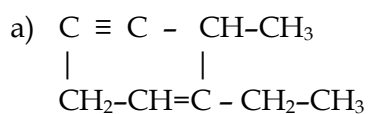
2'4 pto

6. Formula:

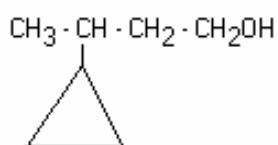
- a) 2,3-dimetil-2,4-pentadieno
- b) *para*-cloropropilbenceno
- c) 2-ciclobutenol
- d) etanodiamida
- e) ácido 2-amino-2-pentenoico
- f) 2-clorofenol

1'2 pto

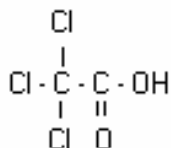
7. Nombra:



e)



f)



g)

1'4 pto