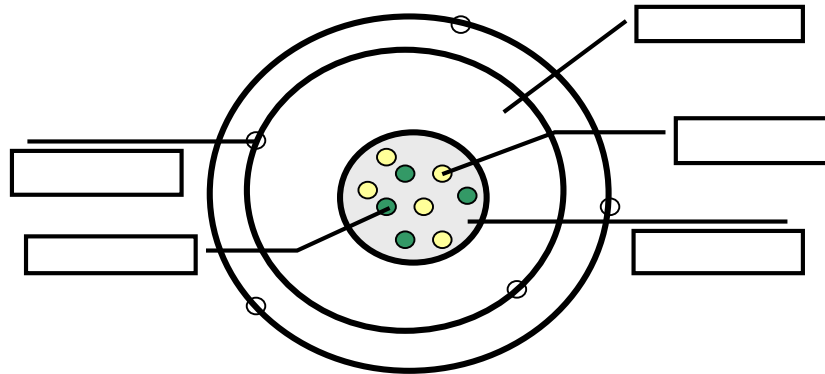


NOMBRE: _____ -CURSO: _____

Criterios de calificación: Cada pregunta se valora con un punto; responder las preguntas con frases completas y vocabulario adecuado. Poner atención en las etapas de resolución de los problemas y en las unidades.

1.- Completa el esquema situando el nombre de las partes del átomo y de las partículas que lo constituyen:



2.- Completa la tabla:

átomo	Número atómico	Número másico	protones	electrones	neutrones
Be	4	9			
S	16	32			
Fe ³⁺		56	26		
O ²⁻			8		8
Na	11				12

3.-

Escribe la fórmula de las siguientes sustancias:

- Pentaóxido de dicloro
- Bromuro de litio
- Tetrahidruro de plomo
- Trióxido de dihierro
- Amoniaco

Nombra las siguientes sustancias:

- BaO
- MgI₂
- PCl₅
- Al₂O₃
- CuH₂

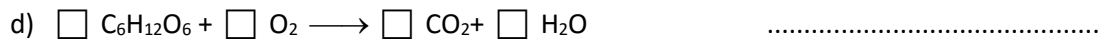
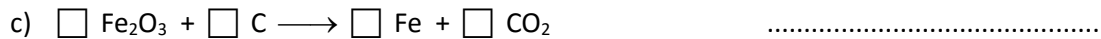
4.- Clasifica las siguientes situaciones en cambio físico (F) o químico (Q):

- | | |
|------------------------------------|--|
| a) Disolución de sal en agua | e) Una persona sube por una escalera mecánica. |
| b) Butano quemándose en una estufa | f) Hace frío y el agua del patio se congela. |
| c) Evaporación de un perfume | g) Ponemos una pastilla efervescente en agua. |
| d) La fotosíntesis de las planta | h) Encender una cerilla. |

5.- Indica si las siguientes frases acerca de la tabla periódica son verdaderas o falsas y corrígelas en este caso:

	V	F	CORRECTO
Los elementos de un mismo grupo tienen el mismo número de electrones en su última capa			
Los elementos en la tabla periódica se ordenan en orden creciente de su número másico			
Los elementos situados en un mismo periodo tienen el mismo número de capas de electrones			
Los metales suelen tener pocos electrones en su última capa y por eso tienden a formar iones positivos			
Los metales y los no metales se unen mediante enlaces iónicos formando moléculas			

6.- Ajusta las siguientes reacciones químicas con los coeficientes necesarios e indica de qué tipo es cada una:



7.- La ecuación química que representa la combustión del monóxido de carbono es: $2 \text{ CO} + \text{ O}_2 \rightarrow 2 \text{ CO}_2$

- Calcula la masa de cada una de las moléculas implicadas en la reacción (Las masas de los átomos de C y O son 12 y 16 u respectivamente)
- Calcula la cantidad de O_2 que se necesita para que reaccionen 56 g de CO
- ¿Qué cantidad de CO_2 se obtendrá también?

8.- Efectúa los siguientes cambios de unidades utilizando factores de conversión

- a) 2'3kg a g
- b) 72Km/h a m/s
- c) 35 min a segundos
- d) 250 mL a Litros
- e) 100 cm³ a dm³

9.- Un camión ha recorrido los 16 km que separan la fábrica del almacén en 12 minutos por una carretera cuyo límite es de 80 km/h. ¿Ha cumplido el límite de velocidad?

10.- Un avión que aterriza a 360 km/h debe detenerse en 20 segundos. ¿Qué aceleración posee? Representa la gráfica velocidad frente al tiempo.