

PENDIENTES. FQ 3º ESO. 3ª EVALUACIÓN

La tabla y el enlace

- 1) a) ¿Cómo están clasificados los elementos en la tabla periódica?
b) ¿Cuáles son las propiedades periódicas?
- 2) Características de los metales.
- 3) Nombre y símbolo de gases nobles y térreos.
- 4) Nombre y símbolo de alcalinos y nitrogenoideos.
- 5) Explica en qué consisten los distintos tipos de enlace.

Formulación

6) Formula:

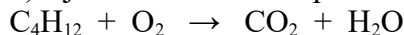
Azufre molecular, óxido de antimonio (V), hidróxido de aluminio, cloruro de plata, nitruro de cinc, amoníaco, trióxido de dioro, bromo atómico, dihidruro de calcio, hidróxido de estaño (II).

7) Nombra:

Fe_2O_3 , P_4 , CuH_2 , LiOH , NaCl , H , BeO , CO_2 , FeP , $\text{Mg}(\text{OH})_2$

Reacciones químicas

8) Ajusta esta ecuación por coeficientes:



9) Completa esta tabla utilizando las leyes de las reacciones químicas:

Reacción: $2\text{A} + 3\text{B} \rightarrow 5\text{C} + 6\text{D}$

m_A	m_B	m_C	m_D
a	65 g	27 g	124 g
b	23 g	c	d

- 10) a) Pruebas de que ha ocurrido una reacción química.
b) ¿Qué puede ocurrir cuando se mezclan dos sustancias puras?
- 11) a) ¿Cuáles son las señales que nos indican que ha habido una reacción química?
b) Enuncia la ley de las proporciones definidas.

12) Para esta reacción: $2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$

completa la tabla:

Sustancia	N.º de moles	Masas moleculares	Masas (g)