

## **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 terreos.
- 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, amoniaco, trióxido de dióxido, bromo atómico, dihidruro de calcio, hidróxido de estaño (II).
- 7) Nombra:  
 $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{P}_4$ ,  $\text{CuH}_2$ ,  $\text{LiOH}$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{H}$ ,  $\text{BeO}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{FeP}$ ,  $\text{Mg}(\text{OH})_2$

### **Reacciones químicas**

- 8) Ajusta esta ecuación por coeficientes:  
 $\text{C}_4\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

- 9) Completa esta tabla utilizando las leyes de las reacciones químicas:  
Reacción:  $2 \text{A} + 3 \text{B} \rightarrow 5 \text{C} + 6 \text{D}$

<b><math>\text{m}_\text{A}</math></b>	<b><math>\text{m}_\text{B}</math></b>	<b><math>\text{m}_\text{C}</math></b>	<b><math>\text{m}_\text{D}</math></b>
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:

<b>Sustancia</b>	<b>N.º de moles</b>	<b>Massas moleculares</b>	<b>Massas (g)</b>