

## **Ejercicios de repaso Química 4º ESO A**

Para realizar entre el 11 y el 18 de marzo.

Las actividades se entregarán a la vuelta.

Si tenéis alguna duda, me podéis escribir un correo a: [jssolana@educa.madrid.org](mailto:jssolana@educa.madrid.org)

### **Repaso de reacciones químicas.**

Para cada una de las siguientes sustancias combustibles:

- Butano
- Etanol
- Ácido etanoico
- Propanona

1. Escribe y ajusta su reacción de combustión.
2. Calcula cuánta masa de agua se produce cuando se queman 50g de combustible.
3. Calcula cuántos litros de dióxido de carbono gaseoso se producen a 0°C y 1atm cuando se queman 10g de combustible.

H: 1 C:12 O:16

## Repaso de formulación inorgánica

- Nombra los compuestos de las 2 formas posibles:
  - a)  $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$
  - b)  $\text{HBrO}$
  - c)  $\text{CoSeO}_4$
  - d)  $\text{HClO}_4$
  - e)  $\text{Ag}_2\text{SO}_3$
  - f)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
  - g)  $\text{AuIO}_2$
  - h)  $\text{H}_2\text{CrO}_4$
  - i)  $\text{PbSiO}_4$
  - j)  $\text{HMnO}_4$
  
- Formula los compuestos:
  - a) Sulfato de sodio
  - b) Ácido selénico
  - c) Clorito de hierro (III)
  - d) Ácido mangánico
  - e) Peryodato de magnesio
  - f) Ácido perclórico
  - g) Hipobromito de aluminio
  - h) Ácido arsenioso
  - i) Fosfato de litio
  - j) Ácido hipoyodoso

## Repaso de formulación orgánica

- Nombra los siguientes compuestos:

- $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
- $\text{CH}\equiv\text{C-C}\equiv\text{CH}$
- $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$
- $\text{CH}_3\text{-NH-CH}_3$
- $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH-CH}_3$
- $\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$
- $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
- $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$
- $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$
- $\text{CH}_2\text{Br-CHI-CHBr-CH}_3$

- Formula los siguientes compuestos:

- 2-Metilbut-1-eno
- But-2-ino
- N-metiletanamina
- Ácido but-3-enoico
- Ciclopenteno
- Pentan-3-ona
- Butanodial
- Propano-1,2,3-triol
- Etilbenceno
- Dipropiléter