

Tarea Física y Química 3ºA - Semana 11-15 mayo

Tiempo estimado de realización: **1-2h**

Resuelve en el cuaderno los siguientes ejercicios relacionados con el tema 6: Reacciones químicas. Se trata de un resumen de lo aprendido durante las últimas semanas, **algo parecido** a lo que podríamos encontrar en el **examen del tema**. Lo que hemos dado anteriormente (teoría y ejercicios resueltos) os recuerdo que está en <https://parquealuche.wordpress.com/2020/03/09/quimica/>

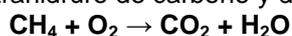


Física y Química 3º ESO - Curso 2019/20

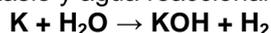
Tema 6: Reacciones químicas

1) Escribe la ecuación química de cada reacción, siguiendo los ejemplos: **(1,5p)**

Tetrahidruro de carbono y dióxígeno reaccionan para formar dióxido de carbono y agua.



Potasio y agua reaccionan para formar hidróxido de potasio y hidrógeno.

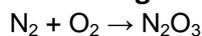


- Níquel y cloruro de hidrógeno reaccionan para formar tricloruro de níquel y hidrógeno.
- Plata y dióxígeno reaccionan para formar óxido de diplata.
- Bromuro de hidrógeno y dióxido de plomo reaccionan para formar dibromuro de plomo, dicloro y agua.

2) Ajusta las siguientes reacciones químicas: **(2p)**

- $\text{Cd} + \text{HCl} \rightarrow \text{CdCl}_2 + \text{H}_2$
- $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
- $\text{ZnS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO} + \text{SO}_2$
- $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$

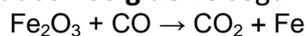
3) Se consumen **10 g de N₂** según la siguiente reacción química: **(2,5p)**



- Ajusta la reacción.
- ¿Qué masa de O₂ hace falta?
- ¿Qué masa de N₂O₃ se produce?

Datos: Masa atómica (g/mol): N: 14 O:16

4) Se producen **60 g de Fe** según la siguiente reacción química: **(2,5p)**



- Ajusta la reacción.
- ¿Qué masa de Fe₂O₃ hace falta?
- ¿Qué masa de CO₂ se produce?

Datos: Masa atómica (g/mol): C: 12 O:16 Fe: 55,8

5) Responde a las siguientes preguntas: **(1,5p)**

- ¿Cuál es la diferencia entre las reacciones endotérmicas y exotérmicas?
- ¿Cómo afecta a la velocidad de una reacción química que disminuya la temperatura?
- ¿Cómo afecta a la velocidad de una reacción química que un reactivo esté más dividido?