

Tarea Física y Química 3ºA - Semana 20-24 abril

Tiempo estimado de realización: 2h

1.- Lee las páginas 118 a 123 y **copia en el cuaderno los recuadros en verde.**

2.- Mira el siguiente video <https://www.youtube.com/watch?v=26kiE51Uyyw> y **responde a las preguntas:**

- ¿Qué es una reacción química?
- ¿Qué nos explica la teoría de colisiones?
- ¿Cuáles son las 4 características de las reacciones químicas?
- Nombra 4 tipos diferentes de reacciones químicas.

3.- Mira los siguientes videos que explican cómo se ajusta una reacción química y **copia las reacciones ajustadas en el cuaderno:**

<https://www.youtube.com/watch?v=CaNRgg7chq8>
<https://www.youtube.com/watch?v=KJMoeZEdHiQ>
https://www.youtube.com/watch?v=vS6JO5_i29k
<https://www.youtube.com/watch?v=Yg1GbnCiogQ>
<https://www.youtube.com/watch?v=39DAI571uO8>

4.- Ahora que ya has aprendido a hacerlo, **ajusta las siguientes reacciones químicas:**

- $C + O_2 \rightarrow CO$
- $P + H_2 \rightarrow PH_3$
- $Cu + HCl \rightarrow CuCl_2 + H_2$
- $SeO_2 + O_2 \rightarrow SeO_3$
- $BaO_2 + HI \rightarrow BaI_2 + H_2O_2$
- $Ni + O_2 \rightarrow Ni_2O_3$
- $K_2CO_3 + C \rightarrow CO + K$
- $Cr_2O_3 + B \rightarrow B_2O_3 + Cr$
- $Fe_2O_3 + CO \rightarrow CO_2 + Fe$
- $Ag_2SO_4 + LiBr \rightarrow Li_2SO_4 + AgBr$
- $Al + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$
- $C_2H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$