

ACTIVIDADES DE ESO

Nombre y apellidos del alumno:	Curso: 3º
Quincena nº: 9	Materia: Física y Química
Fecha:	Profesor de la materia:

- 1.-** Escribir y ajustar las siguientes reacciones químicas:
- a) Butano + oxígeno ---> dióxido de carbono + agua
 - b) Potasio + agua ---> hidrógeno + hidróxido de potasio
 - c) Cloro + hidrógeno ---> cloruro de hidrógeno
 - d) Agua oxigenada ---> hidrógeno + oxígeno
- 2.-** Reaccionan totalmente 30 g de óxido de nitrógeno con 32 g de oxígeno para dar dióxido de nitrógeno. A) Ajustar la reacción. b) Calcular los gramos obtenidos de producto.
- 3.-** Tenemos la siguiente reacción: $A-A + B-B \rightarrow 2 A-B$. Si las energías de enlace son de: $E(A-A) = 50 \text{ J}$, $E(B-B) = 60 \text{ J}$ y $E(A-B) = 70 \text{ J}$, calcular: a) la energía de reacción, b) si la reacción es exotérmica o endotérmica.