

Bloque III-rec 4ºBC 19-febrero-2008

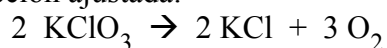
1. Contesta:
 - a. ¿Qué es el volumen molar?
 - b. Explica qué son y en qué se diferencian las reacciones endotérmicas y las exotérmicas.

2. Ajusta las siguientes reacciones:
 - a. Combustión del propano.
 - b. $\text{HCl} + \text{Mg} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
 - c. $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$
 - d. Oxidación del cinc.

3. Contesta las siguientes cuestiones:
 - a. ¿Cuántos moles son 3 kg de CO_2 ? Datos: $M_{\text{C}} = 12 \text{ u}$; $M_{\text{O}} = 16 \text{ u}$
 - b. ¿Qué es un oxidante?
 - c. ¿Qué mide el pH?
 - d. ¿Qué es la velocidad de una reacción?

Contesta uno de los dos siguientes problemas:

4. Tenemos la siguiente reacción ajustada:

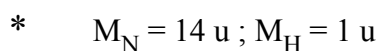
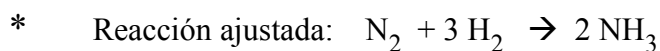


Si tenemos 0,5 kg de KClO_3 , ¿qué masa de oxígeno se forma?

Datos: $M_{\text{K}} = 39,1 \text{ u}$; $M_{\text{Cl}} = 35,5 \text{ u}$; $M_{\text{O}} = 16 \text{ u}$

5. Queremos fabricar 10 kg de amoníaco, ¿cuánto hidrógeno necesitamos?

Datos:



-----ooo000ooo-----