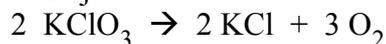


**Bloque III-rec 4ºBC 19-febrero-2008**

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  $\text{CO}_2$ ? 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:

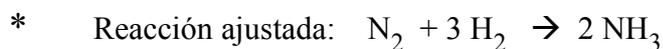


Si tenemos 0,5 kg de  $\text{KClO}_3$ , ¿qué masa de oxígeno se forma?

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-----