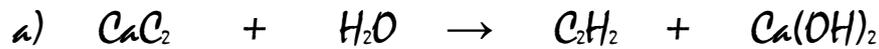


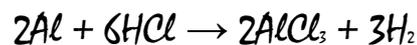
**MODELO DE EXAMEN. CONTROL II 2ª EVALUACIÓN**

**OJO, EL CONTROL ESTÁ PUNTUADO SOBRE 7 PUNTOS!!!**

(2'5 puntos) 1.- Ajusta las siguientes ecuaciones:



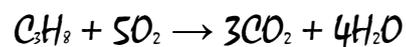
(2'5 puntos) 2.- El aluminio reacciona con el ácido clorhídrico según la reacción siguiente:



Si se parte de 94'5 g de Al;

- Calcular los gramos de  $\text{AlCl}_3$
- Calcula los gramos de  $\text{HCl}$  necesarios para la reacción.
- Calcula el volumen de  $\text{H}_2$  que se obtiene en condiciones normales de presión y temperatura.
- Haciendo uso de la ley de conservación de la masa calcula la masa de  $\text{H}_2$  que se obtiene.

(2 puntos) 3.- El propano se usa como combustible para calderas en zonas frías, teniendo lugar su combustión siguiendo la siguiente reacción:



Si partimos de 39'2 litros de  $\text{C}_3\text{H}_8$ , calcula:

- Los gramos de  $\text{H}_2\text{O}$  que se obtienen .
- Calcular el volumen de  $\text{O}_2$  que se necesita en condiciones normales.
- Los moles de  $\text{CO}_2$  que se obtienen.