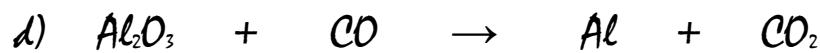
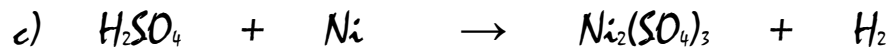
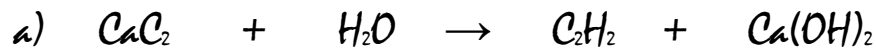


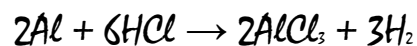
MODELO DE EXAMEN. CONTROL II 2ª EVALUACIÓN

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

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



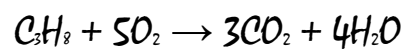
(2'5 puntos) 2.- El aluminio reacciona con el ácido clorhídrico según la reacción siguiente:



Si se parte de 94'5 g de Al;

- Calcular los gramos de AlCl_3
- Calcula los gramos de HCl necesarios para la reacción.
- Calcula el volumen de 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 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 C_3H_8 , calcula:

- Los gramos de H_2O que se obtienen .
- Calcular el volumen de O_2 que se necesita en condiciones normales.
- Los moles de CO_2 que se obtienen.