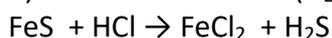




### iiiPara practicar!!!

**Importante:** recuerda que SIEMPRE debes balancear la ecuación y poner la cantidad de moles y masa de cada compuesto. Además debes verificar que se cumpla la ley de la conservación de la masa (EN TODOS LOS EJERCICIOS!)

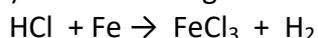
1) El ácido sulfhídrico (H<sub>2</sub>S) se puede obtener a partir de la siguiente reacción:



a) Ajusta la ecuación química correspondiente a este proceso

b) Calcula la masa de ácido sulfhídrico que se obtendrá si se hacen reaccionar 175,7 g de FeS. **Rta: 68 gramos**

2) Balancea la siguiente reacción y aplica la ley de la conservación de la masa:



a) ¿qué cantidad de HCl reaccionará con 10 g de Fe? **Rta: 19,76 gramos**

b) ¿qué masa de FeCl<sub>3</sub> y H<sub>2</sub> se formarán? **Rta: 29,22 gramos de FeCl<sub>3</sub> y 0,54 gramos de H<sub>2</sub>**

3) ¿Qué masa de cloruro de plata se puede preparar a partir de la reacción de 4.22 g de nitrato de plata con 7.73 g de cloruro de aluminio?

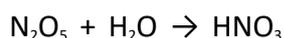


**Rta: 3,56 gramos**

4) ¿Qué masa de ácido sulfúrico se podrá obtener a partir de 250 g de azufre 98 % de pureza? **Rta: 749,4074 g de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**



5) ¿Qué masa de óxido resulta necesaria para obtener 3150 g de ácido nítrico? ¿Cuántos moles de agua reaccionan? **Rta: 2699,7085 g de N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>; 25 moles de agua.**



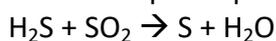
6) Se hacen reaccionar 5,5 litros de oxígeno medidos en CNPT con cantidad suficiente de nitrógeno, calcular:

a) Los moles de nitrógeno que reaccionan. **Rta: 0,098 mol de N<sub>2</sub>**

b) Volumen de nitrógeno necesario. **Rta: 2,2 litros de N<sub>2</sub>**



7) ¿Cuál será el rendimiento cuando reaccionan 6,8 g de H<sub>2</sub>S con exceso de SO<sub>2</sub>, si se sabe que se produce 8,2 g de S. **Rta: 85,4%**



8) Si se ponen a reaccionar 3 g de antimonio, Sb, con 2 g de cloro, Cl, se obtiene el compuesto SbCl<sub>3</sub>. Si la reacción tiene un rendimiento del 85,08%. ¿Qué masa de SbCl<sub>3</sub> se obtiene? **Rta: 3,65 g de SbCl<sub>3</sub>.**

