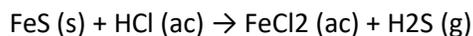


Ejercicios Reactivo limitante y en exceso

1. El ácido sulfhídrico (H₂S) se puede obtener a partir de la siguiente reacción



Ajusta la ecuación química correspondiente a este proceso

Calcula la masa de ácido sulfhídrico que se obtendrá si se hacen reaccionar 175,7 g de sulfuro de hierro (II) con 200 g de HCl

Cual es la cantidad del reactivo en exceso

2. Tenemos la reacción: $\text{Ca} + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$

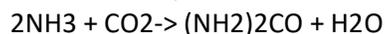
Ajústala

¿Qué masa de HCl se precisará para reaccionar con 20 g de Ca?

¿qué masa de CaCl₂ se formará?

3. El propano, C₃H₈, reacciona con el oxígeno para producir dióxido de carbono y agua. a) Escribe la reacción ajustada b) ¿Si partimos de 299g de propano y de 6 mol de oxígeno cuántos gramos de CO₂ se obtienen?

4. La urea (NH₂)₂CO, compuesto nitrogenado que se usa como fertilizante, puede sintetizarse a partir de la reacción entre amoníaco y dióxido de carbono:



En cierto proceso se hacen reaccionar 450 g de NH₃ con 676,8 g de CO₂. Determinar la masa de urea que se forma y el exceso.

5. Si se hacen reaccionar 75,3g de nitrógeno con 49 g de hidrógeno, ¿cuál será la masa del amoníaco formado, cuál será el exceso: