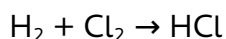


PROBLEMA 1

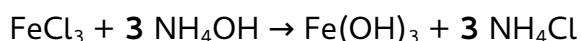
Data la reazione (da bilanciare):



- a) Con 2,5 moli di H_2 quante moli di HCl si ottengono?
- b) E quante moli di Cl_2 vengono impiegate?

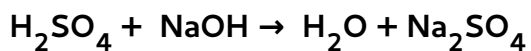
PROBLEMA 2

L'equazione chimica (bilanciata) è la seguente:



- a) Per ottenere 0,3 moli di $\text{Fe}(\text{OH})_3$, quante moli di FeCl_3 e di NH_4OH occorrono?
- b) Quanti grammi di FeCl_3 e di NH_4OH occorrono?

PROBLEMA 3



- a) Bilanciare la reazione
- b) Per ottenere 5 moli di Na_2SO_4 , quante moli di H_2SO_4 e NaOH occorrono?
- c) A quanti grammi corrispondono?

PROBLEMA 4



- a) Verificare che la reazione sia bilanciata
- b) Se si utilizzano 500g di CaCO_3 , quante moli di CaO e di CO_2 si possono ottenere?
- c) Quanti grammi di CaO e di CO_2 si possono ottenere?