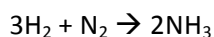
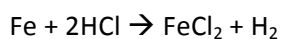
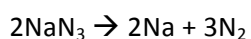


Estequiometria – Reação Global

1- Qual a massa de ferro consumida para se obterem 11,2 litros de amônia, nas condições normais de temperatura e pressão, segundo as equações:



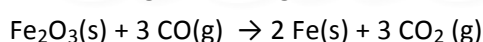
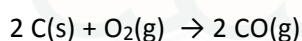
2- De acordo com as reações abaixo, determine:



a) a reação global do processo.

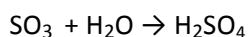
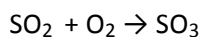
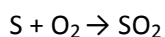
b) a massa de azoteto de sódio (NaN_3) necessária para que sejam gerados 224L de nitrogênio, nas CNTP.

3- Duas das reações que ocorrem na produção do ferro são representadas por:



O monóxido de carbono formado na primeira reação é consumido na segunda reação. Considerando apenas estas duas etapas do processo, calcule a massa aproximada, em kg, de carvão consumido na produção de uma tonelada de ferro.

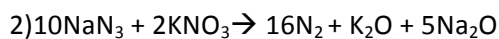
4- Uma sequência possível para a chuva ácida, a partir do enxofre é descrita a seguir:



Determine a massa de ácido sulfúrico resultante a partir de 4,8 kg de enxofre.

Gabarito

1) 42g



b) 406,25g

3) 321,4 Kg

4) 14.700g