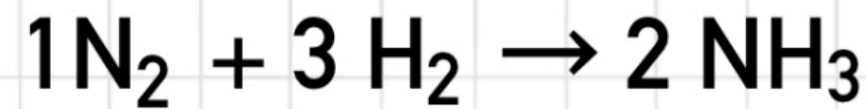


Em uma reação química, foram colocados 20 gramas de gás hidrogênio e 50 gramas de gás nitrogênio, identifique o reagente limitante e o em excesso.

hidrogênio é o reagente em excesso
Nitrogênio é o reagente limitante

escolhendo aleatoriamente o Hidrogênio para testar como reagente limitante



logo

x=93,3 g de N₂

Para consumir, totalmente, os 20 gramas de hidrogênio são necessários 93,3 gramas de Nitrogênio, porém no sistema só há 50 gramas de Nitrogênio

excesso e limitante



estequiométrico

CÁLCULO
PARTE 2

@STUDIES.RE

pureza

rendimento

quantidade disponível no sistema para participar da reação

material impuro ----- 100%
material puro ----- x% (pureza)

porção teórica ----- 100
porção experimental ----- x% (rendimento)

porção que participa da reação

corresponde à parte que, realmente, participa da reação