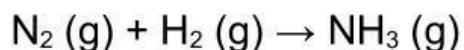


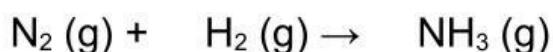
## Actividad Comprensión Estequiométrica

Dada la siguiente ecuación química, sin ajustar:



Datos masas molares : Nitrógeno 14 u, Hidrógeno 1 u

Ajusta la reacción



Razona la veracidad o la falsedad de las siguientes afirmaciones:

- a) 1 g de  $\text{N}_2$  reacciona con 3 g de  $\text{H}_2$ .
- b) 1 mol de  $\text{N}_2$  reacciona con 1 mol de  $\text{H}_2$ .
- c) 1 mol de  $\text{N}_2$  necesita tres veces más cantidad (en moles) de  $\text{H}_2$ .
- d) 28 g de  $\text{N}_2$  reaccionan con 2 g de  $\text{H}_2$  y, en esa relación en masa, se forman 50 g de  $\text{NH}_3$ .