

INTERACTIVO DE EQUILIBRIO QUÍMICO

Taller

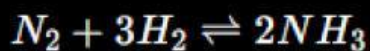
¿Qué ocurre en una reacción cuando se alcanza el equilibrio químico?

- La reacción se detiene completamente
- Solo existen productos
- Las velocidades de reacción directa e inversa se igualan
- Los reactivos desaparecen

Marca V o F

- El equilibrio químico significa que la reacción se detiene. ____
- Las reacciones reversibles ocurren en ambos sentidos. ____
- La presión afecta únicamente a sólidos. ____
- El principio de Le Châtelier explica los cambios del equilibrio.

En la siguiente reacción:



Identifica:

- reactivos
- productos
- ¿Por qué una gaseosa pierde gas cuando se abre?
 - aumenta presión
 - disminuye presión
 - aumenta concentración
 - disminuye temperatura

Observa la reacción:



Pregunta:

¿Qué sucede si aumenta la concentración de CO_2 ?

