

Equilíbrio Químico

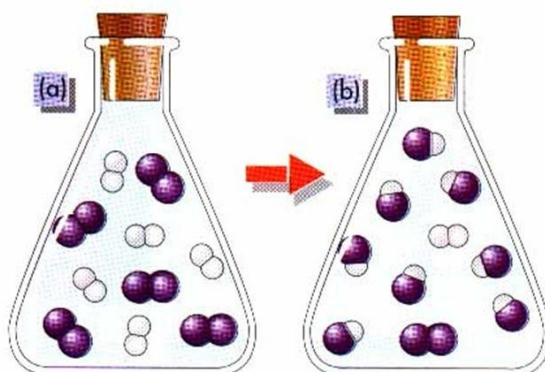
24/08/23

Fala galera! Nessa aula vamos falar sobre:

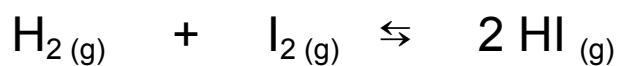
- Condições para o equilíbrio químico
- Deslocamento do equilíbrio

Parte I - O que acontece no equilíbrio químico?

“Estudo da dinâmica das **reações químicas reversíveis**.”



Fonte: <https://sites.google.com/site/equilibrioquimicox2/>





Condições:

- Sistema
- Temperatura



mesalvaoficial | mesalvamed



mesalva | mesalvamedicina



mesalvaoficial

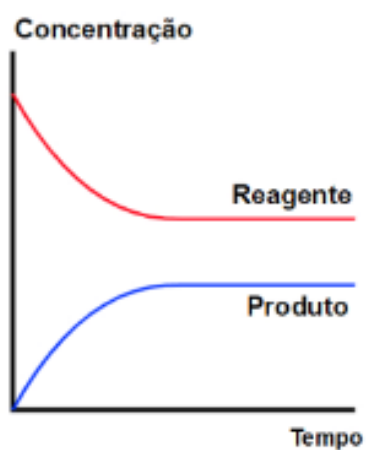
mesalva.com/medicina

Características do estado de equilíbrio:

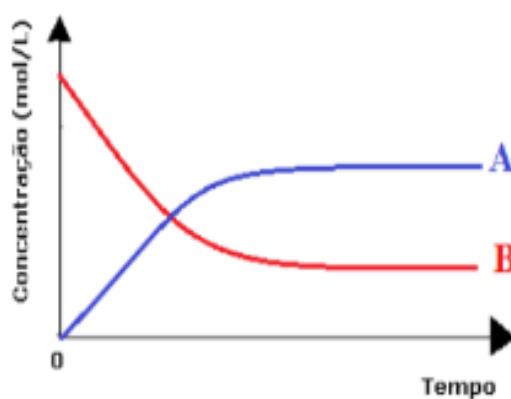
- Velocidade da reação direta velocidade reação inversa



- [Reagentes] e [Produtos]



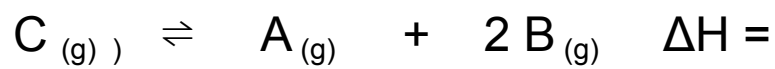
ou



Parte II - DESLOCAMENTO do equilíbrio

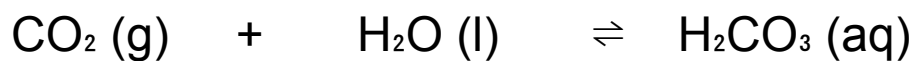
Fatores que *alteram* o equilíbrio:

1. Temperatura



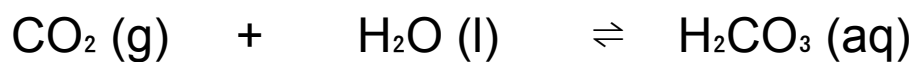
- Aumenta T:
- Diminui T:

2. Pressão



- Aumenta P:
- Diminui P:

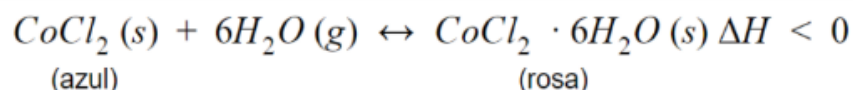
3. Concentração



- Aumenta reagentes / retira produtos:
- Aumenta produtos / retira reagentes:

Catalisador NÃO altera o equilíbrio químico!

(ENEM 2020) Para garantir que produtos eletrônicos estejam armazenados de forma adequada antes da venda, algumas empresas utilizam cartões indicadores de umidade nas embalagens desses produtos. Alguns desses cartões contêm um sal de cobalto que muda de cor em presença de água, de acordo com a equação química:



Como você procederia para reutilizar, num curto intervalo de tempo, um cartão que já estivesse com a coloração rosa?

- A. Resfriaria no congelador.
- B. Borrifaria com spray de água.
- C. Envolveria com papel alumínio.
- D. Aqueceria com secador de cabelos.
- E. Embrulharia em guardanapo de papel.



Tarefas de casa:

1 - Capítulo 15

2 - Módulo Deslocamento do equilíbrio





Resumo que SALVA!



mesalvaoficial | mesalvamed



mesalva | mesalvamedicina



mesalvaoficial

mesalva.com/medicina