

INTERVENÇÃO DE QUÍMICA – 3º BIMESTRE 2023

PROFESSOR: QUILION BATISTA DE OLIVEIRA

1. O que é uma reação reversível? Dê um exemplo de uma reação química reversível.
2. O que é o princípio de Le Chatelier? Como ele se aplica a um sistema em equilíbrio?
3. O que é uma constante de equilíbrio (K)? Como você a calcula a partir de uma equação química balanceada?
4. O que significa um valor de K muito grande em uma reação de equilíbrio? E um valor de K muito pequeno?
5. Como a temperatura afeta o equilíbrio químico de uma reação endotérmica? E de uma reação exotérmica?
6. O que é o efeito do aumento de pressão em um sistema em equilíbrio? Como isso se aplica a reações com diferentes números de moles de gases?
7. Explique como mudar a concentração de reagentes ou produtos afeta o equilíbrio de uma reação química.
8. Como a adição de um catalisador afeta o equilíbrio químico de uma reação?
9. Explique o que é o equilíbrio dinâmico em uma reação química.
10. Considere a reação de equilíbrio $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$. Se a concentração de N_2 for aumentada, o que acontecerá com o equilíbrio? Explique.

