PHẦN 1: ĐIỀN TỪ

1. Phản ứng một chiều là phản ứng xảy ra theo …….chiều từ chất đầu sang sản phẩm trong cùng một điều kiện.

2. Phản ứng thuận nghịch là phản ứng xảy ra theo …….chiều ngược nhau trong cùng điều kiện.

3. Trạng thái cân bằng của phản ứng thuận nghịch là trạng thái tại đó ***tốc độ phản ứng thuận …….. tốc độ phản ứng nghịch***

4. Có ……..yếu tố ảnh hưởng tới chuyển dịch cân bằng.

5. Các yếu tố ảnh hưởng tới chuyển dịch cân bằng là…….

6. ΔH^0 <0 **: là phản ứng …….. nhiệt.**

7. ΔH^0 > 0 **: là phản ứng …….. nhiệt.**

8. Khi **tăng** t^0 => phản ứng theo chiều ……. nhiệt ΔH^0

9. Khi **tăng áp suất** chung của hệ, thì cân bằng chuyển dịch theo chiều làm …….. áp suất, tức là chiều làm …… và ngược lại".

10. Nguyên lí chuyển dịch cân bằng Le Chatelier:

> " Một phản ứng thuận nghịch đang ở trạng thái cân bằng, khi chịu một tác động bên ngoài làm thay đổi nồng độ, nhiệt độ, áp suất thì cân bằng sẽ chuyển dịch theo chiều làm……tác động bên ngoài đó".

PHẦN II. TÍCH VÀO ĐÁP ÁN ĐÚNG

1. Cân bằng hóa học là một cân bằng ĐỘNG (PHẢN ỨNG THUẬN VÀ NGHỊCH VẪN XẢY RA)

2. Xúc tác làm tăng tốc độ phản ứng thuận, làm giảm tốc độ phản ứng nghịch.

3. Hằng số cân bằng KC phụ thuộc vào NHIỆT ĐỘ của phản ứng.

4. Khi **tăng áp suất** chung của hệ, thì cân bằng chuyển dịch theo chiều làm tăng số mol khí.

5. **Áp suất** chỉ ảnh hưởng tới sự chuyển dịch cân bằng của chất **khí.**

6. Xúc tác không ảnh hưởng tới chuyển dịch cân bằng.

LIVEWORKSHEETS