

PHẦN 1: ĐIỀN TỪ

1. **Phản ứng một chiều** là phản ứng xảy ra theochiều từ chất đầu sang sản phẩm trong cùng một điều kiện.
2. **Phản ứng thuận nghịch** là phản ứng xảy ra theochiều 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. Cóyếu tố ảnh hưởng tới chuyển dịch cân bằng.
5. Các yếu tố ảnh hưởng tới chuyển dịch cân bằng là.....
6. $\Delta H^0 < 0$: là phản ứng nhiệt.
7. $\Delta H^0 > 0$: là phản ứng nhiệt.
8. Khi **tăng** $t^0 \Rightarrow$ 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 K_C 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.