

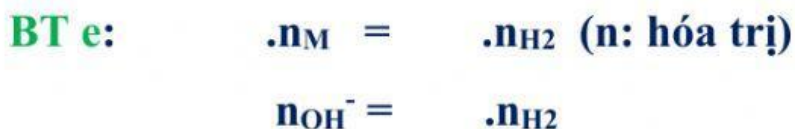
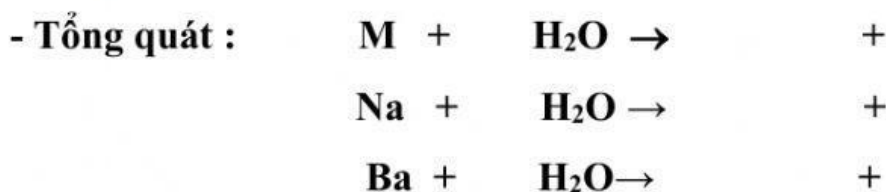
Phân 4: Tính chất hóa học của kim loại

III. TÁC DỤNG NƯỚC

1. Nhiệt độ thường

- Điều kiện: KL nhóm IA, IIA trừ và

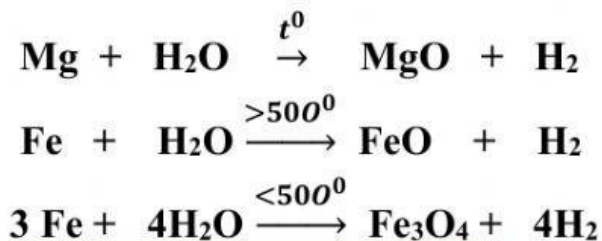
- Sản phẩm: và



2. Nhiệt độ cao

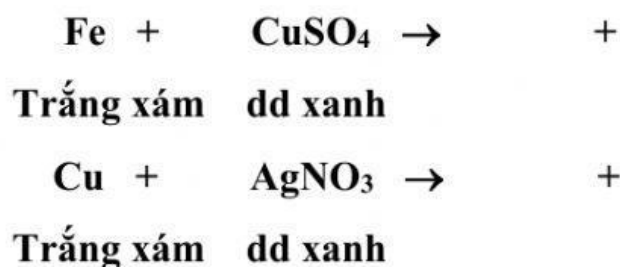
- Điều kiện: trước H

- Sản phẩm: Oxit và H₂



IV. TÁC DỤNG DUNG DỊCH MUỐI

- Kim loại mạnh (không tác dụng với nước) hơn đẩy kim loại yếu hơn ra khỏi dung dịch muối:



- Na, K, Ca, Ba...khi cho vào dung dịch muối →

Ví dụ: Cho Na kim loại vào dung dịch CuSO_4

Hiện tượng:

Phương trình: + → +
 + → +