

**Nhiệm vụ 1:** Em hãy điền các từ còn thiếu vào các ô màu vàng với các từ gợi ý bên dưới:

## 1. Một số khái niệm

### CHẤT KHỬ

(Chất bị .....)

Chất ..... electron

Số oxi hóa .....

### CHẤT OXI HÓA

(Chất bị .....)

Chất ..... electron

Số oxi hóa .....



Trong **Phản ứng oxi hóa – khử** bao giờ cũng có chất khử và chất oxi hóa.

Các từ gợi ý: khử; nhường; tăng; giảm; oxi hóa; thu.

### SỰ OXI HÓA

(Quá trình .....)

Sự ..... electron

Sự ..... số oxi hóa



### SỰ KHỬ

(Quá trình .....)

Sự ..... electron

Sự ..... số oxi hóa



**Phản ứng oxi hóa – khử** xảy ra đồng thời cả 2 quá trình: quá trình oxi hóa & quá trình khử.

Các từ gợi ý: khử; giảm; nhường; thu; oxi hóa; tăng;

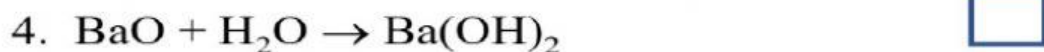
☒ **Phản ứng oxi hóa – khử** là phản ứng hóa học, trong đó có sự ..... electron giữa các chất phản ứng.

☒ **Phản ứng oxi hóa – khử** là phản ứng hóa học, trong đó có sự ..... số oxi hóa của một số nguyên tố.

Các từ gợi ý: không có từ gợi ý vì nó dễ :))

**Nhiệm vụ 2:** Phản ứng nào sau đây là phản ứng oxi hoá – khử? Tích chọn (X) vào ô đúng

Lưu ý: **pứ có đơn chất thì luôn là pứ oxi hoá - khử**



**Nhiệm vụ 3:** Điền hệ số cân bằng và tổng hệ số (THS) vào các PTHH sau:

