

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

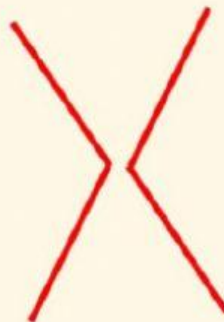
Sự số oxi hóa

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;

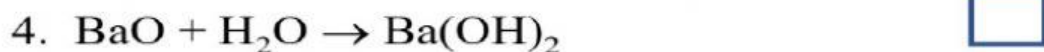
☒ **Phản ứng oxi hóa – khử** là phản ứng hóa học, trong đó có sự electron giữa các chất phản ứng.

☒ **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:

