

LUYỆN TẬP: PHẢN ỨNG OXI HÓA – KHỬ

Bài 1: Lựa chọn các từ, cụm từ được cho dưới đây để hoàn thành các phát biểu sau:

bị khử	nguyên tố	thay đổi	nhường electron
oxi hóa	thu electron	khử	bị oxi hóa

Phản ứng oxi hóa – khử là phản ứng hóa học trong đó có sự số oxi hóa của một số

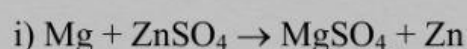
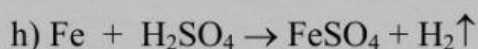
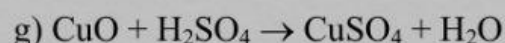
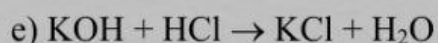
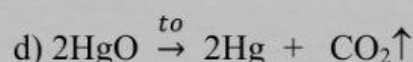
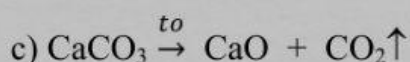
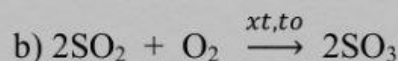
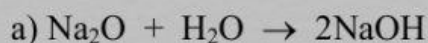
Trong phản ứng oxi hóa – khử, chất khử (còn gọi là chất) là chất, và tham gia vào quá trình

Chất oxi hóa (còn gọi là chất) là chất, và tham gia vào quá trình

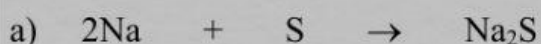
Bài 2: Xác định số oxi hóa của nguyên tố lưu huỳnh trong các phân tử hoặc ion sau (ghi số oxi hóa ngay trên đầu kí hiệu lưu huỳnh):

S	SO ₂	SO ₃	H ₂ SO ₃	H ₂ SO ₄
H ₂ S	FeS	Na ₂ SO ₃	CuSO ₄	SO ₄ ²⁻

Bài 3: Cho biết phản ứng nào dưới đây là phản ứng oxi hóa – khử?



Bài 4: Xác định số oxi hóa của các nguyên tố, vai trò các chất và quá trình oxi hóa, quá trình khử trong các phản ứng oxi hóa – khử sau:



Quá trình oxi hóa:

Quá trình khử:



Quá trình oxi hóa:

Quá trình khử: