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_2SO_3 H_2SO_4

H_2S FeS Na_2SO_3 $CuSO_4$ SO_4^{2-}

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

a) $Na_2O + H_2O \rightarrow 2NaOH$

b) $2SO_2 + O_2 \xrightarrow{xt,to} 2SO_3$

c) $CaCO_3 \xrightarrow{to} CaO + CO_2\uparrow$

d) $2HgO \xrightarrow{to} 2Hg + CO_2\uparrow$

e) $KOH + HCl \rightarrow KCl + H_2O$

g) $CuO + H_2SO_4 \rightarrow CuSO_4 + H_2O$

h) $Fe + H_2SO_4 \rightarrow FeSO_4 + H_2\uparrow$

i) $Mg + ZnSO_4 \rightarrow MgSO_4 + Zn$

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:

a) $2Na + S \rightarrow Na_2S$	b) $Zn + FeSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Fe$
Quá trình oxi hóa:	Quá trình oxi hóa:
Quá trình khử:	Quá trình khử:

LIVEWORKSHEETS