PROF. QUÍMICA Fábio Lima

SECRETÁRIA DE EDUCAÇÃO DE MATO GROSSO DO SUL

ESCOLA_



Química Geral - Físico Química - Química Orgânica

Aluno: Turma: Data

1 Realize o balanceamento das reações redox

(a)
$$As_2O_3 + HNO_3 + H_2O \longrightarrow H_3AsO_4 + NO$$

(b)
$$KI + KNO_2 + H_2SO_4 \longrightarrow I_2 + NO + K_2SO_4 + H_2O$$

(c)
$$KI + H_2SO_4 \longrightarrow K_2SO_4 + I_2 + H_2S + H_2O$$

(d)
$$C + H_2SO_4 \longrightarrow CO_2 + SO_2 + H_2O$$

(e)
$$Cu + H_2SO_4 \rightarrow CuSO_4 + SO_2 + H_2O$$

(f) KSCN +
$$H_2O + I_2 \rightarrow KHSO_4 + HI + ICN$$

(g)
$$A\ell Br_3 + KMnO_4 + H_2SO_4 \longrightarrow A\ell_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + MnSO_4 + Br_2 + H_2O$$

(h)
$$FeSO_4 + KMnO_4 + H_2SO_4 \longrightarrow Fe_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + MnSO_4 + H_2O_4$$

(i)
$$Na_2C_2O_4 + KMnO_4 + H_2SO_4 \longrightarrow K_2SO_4 + Na_2SO_4 + MnSO_4 + CO_2 + H_2O_4$$

(j)
$$KMnO_4 + Na_2SO_3 + H_2SO_4 \rightarrow MnSO_4 + Na_2SO_4 + K_2SO_4 + H_2O$$