SECRETÁRIA DE EDUCAÇÃO DE MATO GROSSO DO SUL



Escola _____

Prof: Fábio Lima Disciplina: Química



Aluno: Turma: Data

Realize o balanceamento das reações redox

1
$$As_2O_3 + HNO_3 + H_2O \longrightarrow H_3AsO_4 + NO$$

2 KI + KNO₂ + H₂SO₄
$$\longrightarrow$$
 I₂ + NO + K₂SO₄ + H₂O

3 KI +
$$H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + I_2 + H_2S + H_2O$$

6 KSCN +
$$H_2O + I_2 \rightarrow KHSO_4 + HI + ICN$$

7
$$A\ell Br_3 + KMnO_4 + H_2SO_4 \longrightarrow A\ell_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + MnSO_4 + Br_2 + H_2O_4$$

8
$$FeSO_4 + KMnO_4 + H_2SO_4 \longrightarrow Fe_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + MnSO_4 + H_2O_4$$

9
$$Na_2C_2O_4 + KMnO_4 + H_2SO_4 \longrightarrow K_2SO_4 + Na_2SO_4 + MnSO_4 + CO_2 + H_2O_4$$

Equilibre cada reação redox em solução ácida.

1
$$Mn^{2+} + BiO^{3-} \longrightarrow MnO_4^{-} + Bi^{3+}$$

2
$$MnO_4^- + S_2O_3^{2-} \longrightarrow S_4O_6^{2-} + Mn^{2+}$$

$$3 \quad \mathsf{C}\ell\mathsf{O}_3^- + \mathsf{C}\ell^- \longrightarrow \mathsf{C}\ell_2 + \mathsf{C}\ell\mathsf{O}_2$$

5
$$PH_3 + I_2 \longrightarrow H_3PO_2^- + I^-$$

6
$$NO_2 \rightarrow NO_3^- + NO$$

7
$$H_2O_2 + Cr_2O_7^{2-} \longrightarrow O_2 + Cr^{3+}$$

8
$$PbO_2 + I_2 \longrightarrow Pb^{2+} + IO_3^{-}$$

9
$$ReO_4^- + IO^- \longrightarrow IO_3^- + Re$$

10 As
$$\longrightarrow$$
 H₂AsO₄⁻ + AsH₃

Equilibre cada reação redox em solução básica.

1
$$MnO_4^- + C_2O_4^{2-} \longrightarrow MnO_2 + CO_2$$

2
$$Cu(NH_3)_4^{2+} + S_2O_4^{2-} \longrightarrow SO_3^{2-} + Cu + NH_3$$

3
$$Zn + NO_3^- \longrightarrow Zn(OH)_4^{2-} + NH_3$$

$$4 \quad A\ell + OH^- \longrightarrow A\ell O_2^- + H_2$$

5
$$Zn \rightarrow Zn(OH)_4^{2-} + H_2$$