SECRETÁRIA DE EDUCAÇÃO DE MATO GROSSO DO SUL



Escola _____

Prof: Fábio Lima

Disciplina: Química



Aluno: Turma: Data

1 Balanceamento em meio ácido

1
$$Mn^{2+} + BiO_3^{3-} \longrightarrow MnO_4^{-} + Bi^{3+}$$

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

$$9 \text{ ReO}_4^- + \text{IO}^- \longrightarrow \text{IO}_3^- + \text{Re}$$

10 As
$$\longrightarrow$$
 $H_2AsO_4^- + AsH_3$

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

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

$$3 \operatorname{Zn} + \operatorname{NO}_{3}^{-} \longrightarrow \operatorname{Zn}(\operatorname{OH})_{4}^{2-} + \operatorname{NH}_{3}$$

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

$$5 \text{ Zn} \longrightarrow \text{Zn}(OH)_4^{2-} + \text{H}_2$$

6
$$O_2 + Cr^{3+} \longrightarrow H_2O + Cr_2O_7^{2-}$$

$$7 IO_3^- + Re \longrightarrow ReO_4^- + IO^-$$

8
$$Cr_2O_7^{2-} + Hg \longrightarrow Hg^{2+} + Cr^{3+}$$

9
$$Pb^{2+} + IO_3^- \longrightarrow PbO_2 + I_2$$

10
$$MnO_4^- + Br^- \longrightarrow MnO_2 + BrO_3^-$$

2 Balanceamento em meio básico