

REAZIONI REDOX IMPEGNATIVE

- a) $K_4[Fe(CN)_6] + KMnO_4 + H_2SO_4 \rightarrow KHSO_4 + Fe_2(SO_4)_3 + MnSO_4 + HNO_3 + CO_2 + H_2O$
- b) $C_6H_3Cl_3 + KMnO_4 + H_2SO_4 \rightarrow CO_2 + HClO_3 + MnSO_4 + K_2SO_4 + H_2O$
- c) $Mn_3As_2 + Na_2SO_5 + NaOH \rightarrow NaMnO_4 + Na_2HASO_4 + Na_2SO_4 + H_2O$
- d) $C_8H_{18} + Fe_2(MnO_4)_3 + H_3PO_4 \rightarrow CO_2 + Fe_2(HPO_4)_3 + Mn(H_2PO_4)_2 + H_2O$
- e) $K_4[Fe(CN)_6] + F_2 + H_2O \rightarrow FeF_3 + CO_2 + HNO_3 + HF + KF$
- f) $C_6H_{14} + K_2Cr_2O_7 + H_2SO_4 \rightarrow CO_2 + Cr_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + H_2O$
- g) $C_8H_{10} + K_2Cr_2O_7 + H_2SO_4 \rightarrow CO_2 + K_2SO_4 + Cr_2(SO_4)_3 + H_2O$
- h) $(PH_4)_2S + KIO_3 + KOH \rightarrow P + K_2SO_4 + KI + H_2O$
- i) $C_6H_2Br_4 + KMnO_4 + H_2O \rightarrow CO_2 + KBrO_3 + MnO_2 + KOH$
- l) $C_4H_8S_2 + KMnO_4 + KH_2PO_4 \rightarrow CO_2 + K_2SO_4 + Mn_3(PO_4)_2 + K_3PO_4 + H_2O$
- m) $C_4S_2N_4 + K_2MnO_4 + H_2O \rightarrow CO_2 + KNO_3 + K_2SO_4 + MnO_2 + KOH$
- n) $SOCl_2 + KNO_3 + H_3PO_4 \rightarrow NO + HClO_3 + K_2SO_4 + K_3PO_4 + H_2O$

Soluzioni

- a) 10, 122, 299 \rightarrow 162, 5, 122, 60, 60, 188
- b) 5, 42, 63 \rightarrow 30, 15, 42, 21, 63
- c) 2, 31, 14 \rightarrow 6, 4, 31, 5
- d) 6, 25, 225 \rightarrow 48, 25, 75, 204
- e) 2, 61, 60 \rightarrow 2, 12, 12, 108, 8
- f) 3, 19, 76 \rightarrow 18, 19, 19, 97
- g) 1, 7, 28 \rightarrow 8, 7, 7, 33
- h) 3, 7, 6, \rightarrow 6, 3, 7, 15
3, 46, 14 \rightarrow 18, 12, 46, 34
- l) 5, 36, 44 \rightarrow 20, 10, 12, 20, 64
- m) 1, 24, 20 \rightarrow 4, 4, 2, 24, 40
- n) 9, 42, 8 \rightarrow 42, 18, 9, 8, 3