ETESP COS PAULO POUR DE LA COMPANIO	Lista de Exercícios   3   1º   Bimestre	Físico-Química   Professor: Jota   Série: 2º   Data:/	
Conteúdo Programático:	Óxido-Redução – balanceamento redox	Competências e Habilidades:	Sistematizar informações relevantes para a compreensão da situação problema. / Comparar e interpretar fenômenos

Exercícios ÓXIDO-REDUÇÃO – BALANCEAMENTO REDOX

- 1] Efetue o balanceamento das equações químicas pelo método redox.
- a]  $Bi_2O_5$  + NaClO + NaOH  $\rightarrow$  NaCl +  $H_2O$  + NaBi $O_5$
- b]  $HNO_3 + P_4 + H_2O \rightarrow H_3PO_4 + NO$
- c]  $CaC_2O_4 + KMnO_4 + H_2SO_4 \rightarrow CaSO_4 + K_2SO_4 + MnSO_4 + H_2O + CO_2$
- d]  $As_2S_5 + HNO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4 + NO + H_3AsO_4$
- e] NaBr + MnO<sub>2</sub> +  $H_2SO_4$   $\rightarrow$  MnSO<sub>4</sub> +  $Br_2$  +  $H_2O$  + NaHSO<sub>4</sub>
- f]  $H_3PO_4 + H_2S + K_2Cr_2O_7 \rightarrow K_3PO_4 + CrPO_4 + S_8 + H_2O$
- g]  $Ag + HNO_3 \rightarrow AgNO_3 + H_2O + NO$
- h]  $Cu + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + H_2O + NO$
- i]  $KMnO_4 + HBr \rightarrow MnBr_2 + KBr + Br_2 + H_2O$
- j]  $KMnO_4 + H_2O_2 + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + MnSO_4 + H_2O + O_2$