| ETESP COS SÃO                                      | Lista de Exercícios  4   1º Bimestre                       | Físico-Química   Professor: Jota   Série: 2º   Data:/ |                   |   |
|--|--|---|-------------------|---|
| Conteúdo Programático:                             | Óxido-Redução – balanceamento<br>redox em equações iônicas | Competênci  | as e Habilidades: | Sistematizar informações relevantes para a compreensão da situação problema. / Comparar e interpretar fenômenos |
| Exercícios Balanceamento Redox em Equações Iônicas |  |   | Esta taref        | a vale menção de atitude <não envie=""></não>   |

1] Efetue o balanceamento das equações químicas iônicas pelo método redox.

a] 
$$Cr_2O_7^{2-} + H^+ + Fe^{+2} \rightarrow Cr^{+3} + Fe^{+3} + H_2O$$

b] 
$$Cu + NO_3^- + H^+ \rightarrow Cu^{+2} + H_2O + NO_2$$

c] 
$$MnO_4^- + H^+ + Br^- \rightarrow Mn^{+2} + H_2O + Br_2$$

d] 
$$Ag + NO_3^- + H^+ \rightarrow Ag^+ + H_2O + NO$$

e] 
$$Br_2 + OH^- \rightarrow H_2O + Br^- + BrO^-$$