ETESP COS PAGE O CONTROL DE CONTR	Lista de Exercícios 2 1º Bimestre	Físico-Química Professor: Jota Série: 2º Data:/	
Conteúdo Programático:	Óxido-Redução — Cálculo do Nox nas reações.	Competências e Habilidades:	Sistematizar informações relevantes para a compreensão da situação problema. / Comparar e interpretar fenômenos
Exercícios ÓXIDO-REDUÇÃO – NOX NAS REAÇÕES QUÍMICAS			

1] Nas reações abaixo identifique: o agente oxidante, o agente redutor, as variações dos números de oxidação e, consequentemente, o número de elétrons perdidos ou ganhos por cada espécie.

$$a] \; Fe_{(s)} + Cl_{2(g)} \rightarrow FeCl_{2(s)}$$

b]
$$Cr_2O_3(s) + 3C_{(s)} + 3Cl_{2(g)} \rightarrow 2CrCl_{3(s)} + 3CO_{(g)}$$

c]
$$3CrO_{(s)} + 2 AI_{(s)} \rightarrow 3Cr + AI_2O_{3(s)}$$

d]
$$H_{2(g)}$$
 + $CuO_{(s)} \rightarrow Cu_{(s)}$ + $H_2O_{(l)}$

e]
$$2HgO_{(s)} \rightarrow 2Hg_{(s)} + O_{2(g)}$$

f]
$$Fe_2O_3(s) + 3CO(g) \rightarrow 2Fe_{(s)} + 3CO_{2(g)}$$

g]
$$2H_2S(g) + SO_2(g) \rightarrow 3 S_{(s)} + 2 H_2O_{(l)}$$

h]
$$2PbS_{(s)} + 3 O_{2(g)} \rightarrow 2PbO_{(s)} + 2 SO_{2(g)}$$

$$i] \ PbO_{(s)} + C_{(s)} \rightarrow Pb_{(s)} + CO_{(g)}$$

$$j] \; BeO_{(s)} + C_{(s)} + CI_{2(g)} \rightarrow BeCI_{2(g)} + CO_{(g)}$$