

Atividades para o segundo colegial A

Vou corrigir a prova para vocês, depois vou propor atividades

1- Calcule o Nox de cada elemento das moléculas abaixo .

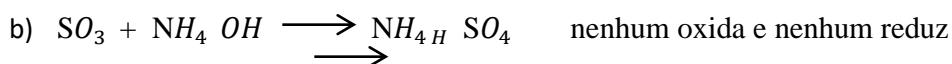
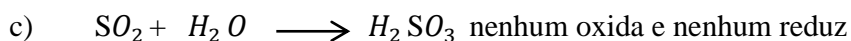
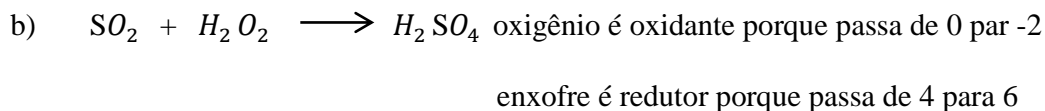
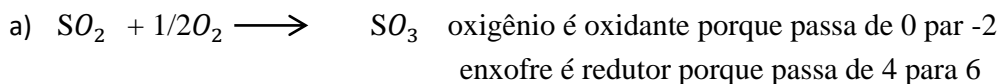
H_2	O_3	H_2SO_4	H_2SO_3	$H_2Cr_2O_7$	$NaHSO_4$	NaH	Ca
0	0	1 6 -2	1 4 -2	1 6 -2	1 1 6 -2	1 -1	0

2- Na_2O_2

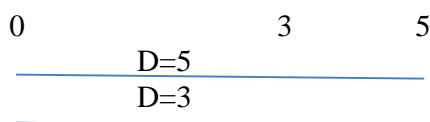
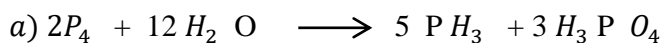
Na_2O_2	HCO_3^-	OF_2	$FeSO_4$
1 -1	1 4 -2	2 -1	2 6 -2

O primeiro é peróxido

3- Quem é o oxidante e o redutor nas equações abaixo



4- Balancear as equações: por oxirredução hein.



Tem que olhar da direita para a esquerda



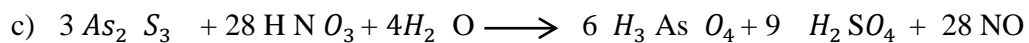
$$\begin{array}{ccccccc}
 3 & -1 & & 0 & & & \\
 & & & & & 7 & -2 \\
 & & & & & 6 & -2 \\
 & & & & & & -1 \\
 \hline
 & & & 3 & & & \\
 & & & \hline
 & & & & & -1.2 = -2 & \\
 & & & & & \hline
 & & & 8.3 = 24 & & & \\
 & & & \hline
 \end{array}$$

Um aumentou de 27 (2 4 +3)

Outro diminuiu de 2

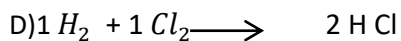
Pelas cargas OH tem que ser 34

Não considerei, embora desse para fazer mas é difícil



$$\begin{array}{ccccccc}
 3 & -2 & & 5 & & 3 & \\
 & & & & & 5 & \\
 & & & & & 6 & 2 \\
 & & & & & & \\
 \hline
 & & & & & -3 & \\
 & & & & & \hline
 & & & 8.3 = 24 & & & \\
 & & & \hline
 & & & 2.2 = 4 & & & \\
 & & & \hline
 \end{array}$$

Diminuiu 3 e aumentou 28

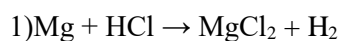


$$\begin{array}{ccc}
 0 & 0 & 1 & -1 \\
 & & 1 & \\
 \hline
 & & -1 & \\
 \hline
 \end{array}$$

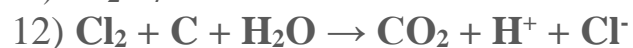
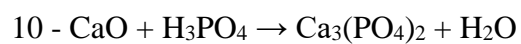
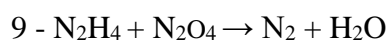
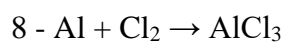
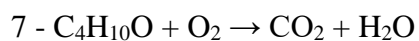
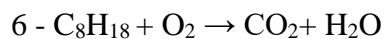
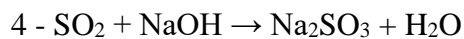
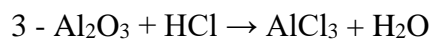
Vou pedir para vocês fazerem os exercícios capítulo 2

4,5,6,7, 23, 25,27,

Balancear por oxirredução



2)(UFSM-RS) Considere as equações:



Gente rezem para que Deus nos ajude a aprender com essa crise e pedindo a ele que passe logo. Estou saudades de vocês, de os atormentarem

Corrigiu a prova dando bastante valor para a primeira e segunda questão.

A gente se fala logo, se Deus quiser.