

PROGRAMA NACIONAL OLIMPÍADAS DE QUÍMICA

d) Como o composto hexafluoreto de platina é classificado quanto ao tipo de ligação e quanto a função inorgânica? A partir da entalpia de formação citada, qual a energia prevista para cada ligação Pt – F?

Polo negativo (cátodo): Mg^{2+}

Podemos concluir que 0,25 mol de H_2SO_4 irá reagir com 0,5 mol de NaCN e produzirá 0,50 mol de HCN. Logo, não será alcançada a concentração letal de HCN no ambiente, que seria de 0,535 mol.

A massa de NaCN ($M = 49,00 \text{ g/mol}$) consumida será:

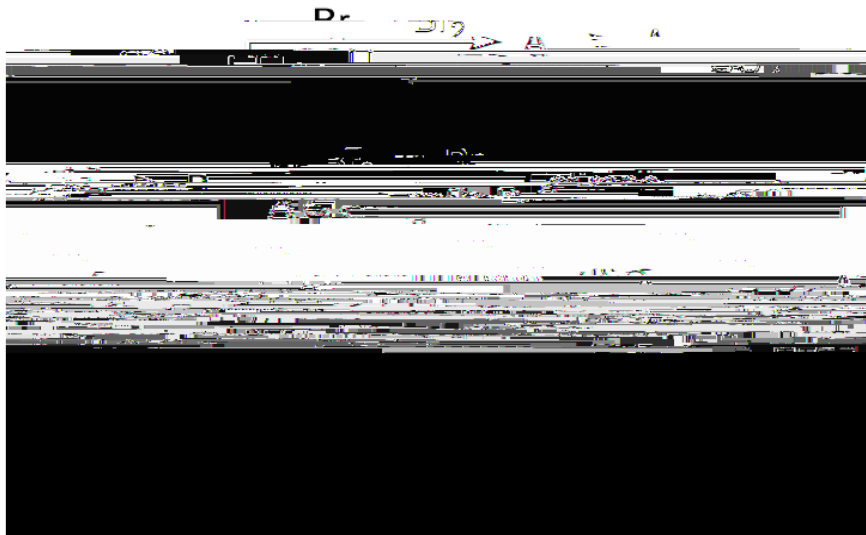
1,0 mol NaCN ---- 49,00 g

0,5 mol ---- X

Como o Álcool Combustível é o Álcool Hidratado, esse tem somente 96% de álcool, logo:

Para saber o custo do Álcool, que apresenta menor rendimento energético, devemos corrigir o valor do litro de álcool pela relação energética, $R\$ 4,99 \div 1,014$ ou $R\$ 4,99 \times 0,920$, logo o valor do Álcool deverá ser igual ou inferior a R\$ 4,92.

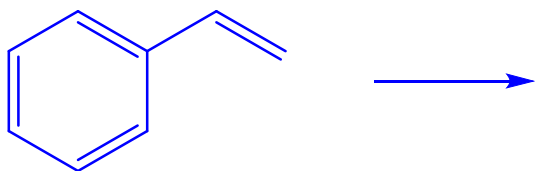
Questão 05 : O composto vinil-benzeno, comerciali industriais como matéria-prima para produtos diversos. O estireno apresenta-se como um líquido, incolor de baixa viscosidade e odor adocicado.



Com base no esquema acima, a partir do estireno, responda:

As respostas levam em conta a formação do produto majoritário.

a) Quais os produtos A e B e funções presentes.



b) Quais os produtos C e D e funções presentes.

