

PADRÃO DE RESPOSTA – PROVA DISCURSIVA – QUÍMICA

PROCESSO SELETIVO 2014 – FACULDADE DE MINAS – FAMINAS – MURIAÉ

CURSO: MEDICINA BACHARELADO

QUESTÃO 03

O metoxi-metano em presença de trifluoreto de boro se comporta como uma base, pois o oxigênio, elemento central presente no éter em questão, possui 2 pares de elétrons livres, sendo que 1 deles será doado para o boro, elemento central da molécula de trifluoreto de boro, formando, assim, uma ligação dativa entre as duas moléculas. Quem doa o par de elétrons é considerado uma base de *Lewis* e quem recebe é um ácido de *Lewis*.

Fonte:

- FELTRE, Ricardo. **Química**. Vol. 3. São Paulo: Ed. Moderna, 2004. p. 269.

QUESTÃO 04

Se houver um aumento da concentração de carbono [C(g)], o equilíbrio não será deslocado para lado nenhum, pois a concentração de um sólido é constante e não depende de sua quantidade. Portanto, como o carbono presente na reação se apresenta no estado sólido, a sua adição ou retirada não irá alterar o equilíbrio.

Fonte:

- FELTRE, Ricardo. **Química**. Vol. 2. São Paulo: Ed. Moderna, 2004. p. 204.