

## Vestibular UFSC 2010

### Comentários sobre a prova de Química

A preocupação com o meio ambiente foi a tônica da prova, o que não exigia conhecimento do tema para a resolução das questões.

Como de hábito, uma prova que exigiu conhecimentos básicos de Química. Para alunos que os têm, foi uma prova relativamente tranquila.

As questões 32 (radioatividade), 35 (E.T.A.) e 39 (polímeros) foram as que mais fugiram do padrão dos últimos anos do vestibular da UFSC. Há tempos não aparecia uma questão que trata quase que exclusivamente de polímeros, e radioatividade (que caiu também na questão 33) não consta no programa do vestibular. Foi surpresa não encontrar nenhuma questão envolvendo reações de compostos orgânicos além das reações de polimerização.

A questão discursiva foi, talvez, a mais fácil de todas. A aplicação da Lei de Hess, no último item, era a parte mais trabalhosa. Trabalhosa, não difícil.

Luciano Dias da Silva (Dexter)

**31)** Questão já tradicional sobre o funcionamento de uma pilha (cátodo e ânodo e processos de oxi-redução, etc). A única novidade: diferenciar combustível de comburente.

**32)** Questão inesperada, pois **radioatividade não consta** no programa do vestibular. Exigia uma boa dose de

**33)** Questão que exigia alguns cálculos (simples), falava sobre impactos ambientais (o que era esperado) e, como a questão anterior, exigia conhecimentos básicos sobre radioatividade (o que não era esperado).

**34)** Questão que relaciona as propriedades dos elementos com sua estrutura atômica e sua posição na tabela. Chamou à atenção a exigência em perceber que o nome do elemento químico citado é provisório.

**35)** Questão que exige o conhecimento de algumas técnicas de separação de misturas, além de saber diferenciar processos físicos de um processos químicos. Propriedades ácido/base de duas substâncias foram cobradas, mas bastava conhecer uma delas, pois ambas eram básicas (o contrário do que a proposição afirmava).

**36)** Questão abrangente, pois exige conhecimento sobre funções orgânicas, sua nomenclatura, isomeria e cálculos. A proposição que compara o preço dos combustíveis e seu consumo por um carro *Flex* poderia tranquilamente aparecer na prova de Matemática sem causar surpresa.

**37)** O conceito de hidrólise e a definição de carbono quiral, além de um pouco de bom senso e atenção, bastavam para resolver esta questão.

**38)** Questão onde se cobrava, basicamente, geometria e polaridade molecular. Lembrar que toda combustão é exotérmica (libera energia) e que ácidos são neutralizados por bases completam as exigências.

**39)** Há tempos não aparecia uma questão que trata quase que exclusivamente de polímeros. Também exigia diferenciar fenômenos químicos de fenômenos físicos.

**40)** Nesta questão exigia-se, além do conhecimento sobre equilíbrio químico (Le Chatelier, pH e Kps), a simples interpretação do enunciado.