

Florianópolis, 9 de julho de 2013.

Ao Presidente da Comissão do Vestibular Udesc
Universidade do Estado de Santa Catarina – Udesc

Senhor Presidente,

Solicitamos sua atenção, em referência ao Concurso Vestibular Udesc 2013/2, para um problema ocorrido na questão 28 de Química.

28) **Resposta da Udesc:** C

Resposta do Energia: Não existe alternativa correta.

Comentário

I. Redução – cátodo $E^0 = +0,40 \text{ V}$

II. Oxidação – ânodo (reação inversa) $E^0 = 0,83 \text{ V}$

$$\Delta E^0 = +1,23 \text{ V}$$

Obs.: a semirreação II não ocorre no ânodo, e sim "o inverso da semirreação".

A rigor, essa questão não apresenta alternativa correta.

Desde já agradecemos pela atenção e aguardamos breve retorno, que pode ser feito através do *e-mail* <nilson@energia.com.br>, com o professor Nilson da Silveira.

Atenciosamente,

Departamento de Química do Sistema de Ensino Energia.