

UEFS - ProSel 2015.1 - Recursos Interpostos

Química

Questão	Tipo de Recurso	Alternativa sugerida	Recurso	Parecer
23	Anulação da questão	N	A questão 23 da prova de química está apresentando um erro ao colocar a configuração eletrônica do Tc na forma $[Kr]5s^2 4d^5$	A configuração eletrônica do tecnécio, Tc, em ordem crescente de energia, e de acordo com a posição do elemento químico na Tabela Periódica, é representada por $[Kr] 5s^2 4d^5$. Mantido o gabarito divulgado.
24	Alteração de alternativa	A	O raio atômico possui um crescimento diretamente proporcional ao aumento dos períodos, portanto observando o elemento níquel que se encontra no período 4, e o elemento comparativo Platina que se localiza no período 6, observa-se um aumento no raio, mostrando assim a alternativa A como verdadeira.	A resposta da Questão 24 é a alternativa A como no gabarito publicado. Mantido o gabarito divulgado.
28	Anulação da questão	N	As alternativas C e E estão corretas. Na alternativa C, o aumento da concentração de dióxido de carbono, liberado durante a respiração, desloca o equilíbrio II para o reagente (ácido carbônico), aumentando, portanto sua concentração. Já na alternativa E, a adição de íons hidroxilas, no sistema I, favorece a formação de água, deslocando o equilíbrio para os reagentes, aumentando a formação de íons bicarbonatos.	A liberação do dióxido de carbono durante a expiração, no processo de respiração, diminui a concentração desse gás no sistema, o que desloca o equilíbrio químico no sentido de consumo do ácido carbônico, logo, a alternativa C está incorreta. Mantido o gabarito divulgado.
29	Alteração de alternativa	E	O gabarito fala que é alternativa correta é A, porém a combinação entre o NaOH(hidróxido de sódio) e H ₂ SO ₄ (ácido sulfúrico) não forma uma neutralização total e sim uma neutralização parcial.	A reação entre o hidróxido de sódio e o ácido sulfúrico, na proporção molar de 2:1, é de neutralização total porque têm-se 2mol de íons OH ⁻ para 2mol de íons H ⁺ . Mantido o gabarito divulgado.
29	Anulação da questão	N	Como diz na alternativa a reação é uma neutralização total mas na verdade a reação do hidróxido de sódio com o ácido sulfúrico é uma neutralização parcial.	Prezado(a) candidato(a). A reação entre o hidróxido de sódio e o ácido sulfúrico, na proporção molar de 2:1, é de neutralização total porque têm-se 2mol de íons OH ⁻ para 2mol de íons H ⁺ . Mantido o gabarito divulgado.
30	Anulação da questão	N	A questão 30 da prova de Química tem como gabarito preliminar a alternativa "E", cujo resultado é: aproximadamente, 78°C. No entanto, após conferir os cálculos, chega-se à conclusão de que houve um erro na resposta supostamente correta, pois o verdadeiro resultado deveria ser: aproximadamente, 87°C. Após encontrar que o número de mols no sistema, referente ao Hélio e o gás Nitrogênio, é igual a 5, tem-se que: PV=nRT, onde, 7,2 atm x 20L = 5 mols x 0,082 x T, portanto, T=360 Kelvin ou 87°C.	Considerando-se os dados apresentados, o cálculo será $7,2 \cdot 20 = 5 \cdot 0,082 \cdot T \rightarrow 144 = 0,41 \cdot T \rightarrow 144/0,41 = T \rightarrow T = 351,2K \rightarrow 78,2^\circ C$. Mantido o gabarito divulgado.
31	Alteração de alternativa	A	O elaborador da questão provavelmente queria fazer uma pegadinha para com o aluno despreparado, como no processo de formação da ligação química e um processo endotérmico ao utilizar a palavra absorve 436KJ o gabarito torna - se verdadeiro	A alternativa A está incorreta porque a formação da ligação química ocorre com liberação de energia, sendo, portanto, um processo exotérmico. Mantido o gabarito divulgado.
31	Anulação da questão	N	Nenhuma alternativa encontra-se correta na questão	De acordo com os dados fornecidos na Questão 31, a variação de entalpia da reação de hidrogenação do eteno é de - 124kJ, logo, a energia liberada pela reação de hidrogenação do eteno é maior do que a correspondente a entalpia-padrão de formação do etano(-84kJ). Mantido o gabarito divulgado.
34	Alteração de alternativa	A	Marcação errada no gabarito	A resposta da Questão 34 é a alternativa A como no gabarito publicado. Mantido o gabarito divulgado.