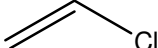


Cargo: P16 - PROFESSOR CLASSE "C" - QUÍMICA

Disciplina: Conhecimentos Específicos

Questão	Gabarito por extenso	Justificativa	Conclusão (Deferido ou Indeferido)	Resposta Alterada para:
40	II, IV e V.	<p>O gabarito preliminar considera o item II Os elementos inseridos no grupo dos lantanídeos apresentam o elétron de diferenciação em um orbital como verdadeiro. Porém nem todos os lantanídeos apresentam o elétron de diferenciação no orbital f. São 14 elementos da Tabela Periódica classificados como lantanídeos, porém alguns desses, como o Cério (Ce), Gadolínio (Gd) e Lutécio (Lu) não apresentam o elétron de diferenciação em um orbital f, e sim num orbital d</p> <p>Em resposta ao recurso interposto para esta questão a banca esclarece que de fato a sentença II está parcialmente correta. Diante do exposto, a banca entende que o pedido de recurso é procedente e decide pelo deferimento e conseqüente anulação da questão.</p>	DEFERIDO	ANULADA
42	HBO ₂	<p>A fórmula correta seria HBrO₂, o elemento Bromo é representado como Br e não como B que representa o elemento Boro. Diante do exposto, a banca entende que o pedido de recurso é procedente e decide pelo deferimento e conseqüente anulação da questão.</p>	DEFERIDO	ANULADA
44	$v = k[N_2].[H_2]_3$	<p>Em resposta ao recurso interposto para esta questão, a banca esclarece que a expressão de velocidade da reação deveria ser escrita como: $v = k[N_2].[H_2]^3$, e não como $v = k[N_2].[H_2]_3$</p> <p>Sendo assim, a banca entende que o pedido de recurso é procedente e decide pelo deferimento e conseqüente anulação da questão.</p>	DEFERIDO	ANULADA
45	composto heterocíclico.	<p>A sacarose não é um monossacarídeo por ser composto de uma unidade de glicose e uma unidade de frutose, isso torna a alternativa A incorreta.</p> <p>A glicose e a frutose se unem por uma ligação glicosídica por seus carbonos anoméricos, o que impede o fenômeno de mutarotação e assim a torna incapaz de reagir com substâncias oxidantes, portanto a sacarose não é um açúcar redutor, isso torna a alternativa B incorreta.</p> <p>A sacarose não é um polissacarídeo por que é formada por apenas duas unidade de monossacarídeos, isso torna a alternativa D incorreta.</p> <p>A estrutura da sacarose não apresenta nenhum grupo funcional carbonila característico de cetonas, isso torna a alternativa E incorreta.</p> <p>Portanto a única alternativa correta é a alternativa C, pois como a sacarose apresenta um anel tetraidropirânico na porção oriunda da glicose e um anel tetraidrofuraânico na porção oriunda da frutose, a sacarose é um composto heterocíclico, já que apresenta estrutura cíclica contendo</p>	INDEFERIDO	-

		<p>heteroátomos nos anéis.</p> <p>Referência:</p> <p>SOLOMONS, T. W. Graham; Fryhle, Craig B. Química Orgânica, vol.2 10 ed. LTC, 2012. Cap 22.</p>		
47		<p>A nomenclatura de polímeros consiste em adicionar o prefixo "Poli" ao nome do monômero, portanto policloreto de vinila define que o PVC é um polímero resultante na reação de polimerização do cloreto de vinila. Pelas regras de nomenclatura de compostos orgânicos os substituintes devem ser indicados por prefixos multiplicadores, Di, Tri, Tetra...e assim por diante.</p> <p>Logo o cloreto de vinila apresenta apenas 1 átomo de cloro ligado ao grupo vinila, que contem dois átomos de carbono unidos por uma ligação dupla, portanto a alternativa C é a única que representa a estrutura do cloreto de vinila corretamente.</p> <p>Referência:</p> <p>SOLOMONS, T. W. Graham; Fryhle, Craig B. Química Orgânica, vol.1 10 ed. LTC, 2012. Cap 10.</p>	INDEFERIDO	-
50	+ 129 kJ	<p>O composto Carbonato de Sódio está representado como NaCO₃ , entretanto a representação correta é Na₂CO₃ assim o composto está representado equivocadamente no enunciado da questão.</p> <p>Entretanto o valor do cálculo apresentado no gabarito está correto como mostrado abaixo:</p> $\Delta H^{\circ} = \Delta H^{\circ}_{\text{produtos}} - \Delta H^{\circ}_{\text{reagentes}}$ $\Delta H^{\circ} = [(-1131 \text{ kJ}) + (-242 \text{ kJ}) + (-394 \text{ kJ})] - [2 \times -948 \text{ kJ}]$ $\Delta H^{\circ} = [-1767 \text{ kJ}] - [-1896 \text{ kJ}]$ $\Delta H^{\circ} = -1767 \text{ kJ} + 1896 \text{ kJ}$ $\Delta H = +129 \text{ kJ}$ <p>Portanto o gabarito apresentado está correto, mas levando em consideração o erro da representação da fórmula do carbonato de sódio o recurso foi aceito.</p>	DEFERIDO	ANULADA