RECURSOS DE QUÍMICA

QUESTÕES OBJETIVAS						
QUESTÃO	ARGUMENTO DO CANDIDATO	JUSTIFICATIVA DA BANCA	RESULTADO			
18	Na questão 18 possui duas alternativas certas. Numa serie de ions isoeletronicos, quanto menor o numero atômico, maior é o tamanho do átomo. Essa afirmativa esta correta, uma vez que, nas especies isoeletronicos, como o numero eletrons nao muda, o que influencia no raio atômico é a força de atração entre o núcleo e a eletrosfera. Sendo assim, com o aumento do numero atomico, temos o aumento da carga nuclear, e consequentemente o aumento da força de atracao. Segundo a lei de coulomb, F= K Q q / d2 Onde Q e q sao as cargas dos protons e dos eletrons respectivamente, e d nada mais é do que o raio atômico. Pode-se observar que força e carga sao diretamente proporcionais, e forca e raio, sao inversamente proporcionais. Portanto, com a dimunuicao do numero atomico, ou seja, diminuina o produto das cargas, diminui a força de atração, e ao diminuir a força de atração, temos um aumento do raio atomico, ou seja, quanto menor o numero atomico, maior sera o atomo. Pedimos que a afirmativa E tbm seja dada como correta.	A resposta correta para esta questão é que "segundo Dobereiner, os elementos químicos semelhantes formam grupos de três elementos onde o peso atômico de um deles é aproximadamente a média aritmética dos pesos dos outros dois. Simples assim. Sobre a questão, no que se refere a dúvida do candidato também é bastante simples de entender. Compare o tamanho dos íons com o tamanho dos átomos de origem. O íon Na† é maior ou menor que o átomo de sódio (Na)? É menor, porque o íon tem uma camada eletrônica a menos que o átomo. O íon Cl⁻, é maior, menor ou igual ao átomo de Cl. Tem-se uma nova forma de responder que não é tão simples quanto a anterior. Ambos o íon Cl⁻ quanto ao átomo de Cl tem igual número de camadas eletrônicas. A entrada de um elétron na camada de valência do átomo de Cl enfraquece a atração núcleo-eletrosfera, pois um mesmo número de prótons passa a atrair um maior número de elétrons. Neste caso, a eletrosfera se distancia do núcleo e o tamanho do íon Cl⁻ fica maior do que o do átomo de Cl. A regra geral informa que " O tamanho de um cátion é sempre menor do que o átomo de origem, e que o tamanho de um ânion é sempre maior do que o do átomo de origem". Íons isoeletrônicos tem um mesmo número de elétrons e de camadas eletrônicas, mas diferentes números de prótons. QUANTO MAIOR O NÚMERO ATÔMICO (Z) DA SÉRIE, MAIOR SERÁ O NÚMERO DE PROTONS E A ATRAÇÃO NÚCLEO-	Recurso Indeferido			

ELETROSFERA E, CONSEQUENTEMENTE, MENOR SERA O RAIO. Portanto: Regra geral "Numa série de íons isoeletrônicos, QUANTO MAIOR É O Z, MENOR É O TAMANHO DO ÍON. Desta forma, está errada a opção: Numa série de íons isoeletrônicos, quanto menor o número atômico maior é o tamanho do átomo. Al³⁺ Mg²⁺ O²⁻ N³⁻ Na+ Ne 12 p+ 8 p+ 7 p+ 13 p+ 11 p+ 10 p+ 9 p+ 10 e⁻ K2L8 K2L8 K2L K2L8 K2L8 K2L8 K2L8 8

COSEAC – COORDENAÇÃO DE SELEÇÃO ACADÊMICA FMC – FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS CONCURSO VESTIBULAR 2022-1

RECURSOS DE LÍNGUA INGLESA

QUESTÕES OBJETIVAS						
QUESTÃO	ARGUMENTO DO CANDIDATO	JUSTIFICATIVA DA BANCA	RESULTADO			
37	Pelo presente solicito revisão do gabarito preliminar referente a questão de número 37 (Língua inglesa) do Vestibular 2022-1º semestre para o curso de graduação em Medicina da FMC. Consta no Gabarito Preliminar o item (B) como opção correta dada a seguinte fundamentação: 37 OPÇÃO (B) Resposta correta: the vaccination divide between wealthy countries and the rest of the world. A opção correta é a letra "B", pois, no próprio título, há a indicação de que o mapa em questão apresenta dados que mostram o "hiato" (divide) entre a vacinação" em países ricos e no resto do mundo. (Map shows the vaccination divide between rich countries and the rest of the world). No entanto, apesar do texto abordar a temática do hiato na distribuição de vacinas entre países pobres e ricos, ao analisarmos a imagem, verificam-se casos notáveis de países pobres com altos índices proporcionais de vacinação - ao exemplo de Mongólia e Butão. Também verifica-se taxa vacinal razoável em toda a América Latina, região esta em desenvolvimento. De modo que, ainda que haja desigualdade na distribuição para outras regiões, o que se afirma em (B) é parcial. Por outro lado, mostra-se COMPLETAMENTE VERÍDICO o que se propõe na opção (A) ao afirmar que o	opção A é "COMPLETAMENTE VERÍDICAao afirmar que o mapa mostra alto índice de vacinação entre países europeus". No entanto, esse argumento não se sustenta, uma vez que a opção A não faz essa afirmação, mas sim a de que (copiando):" European countries with a large proportion of ONE DOSE vaccination". Ou seja, não se pode dizer que o mapa indique vacinação de apenas uma dose, como é afirmado, erroneamente, na opção A. Quanto ao argumento de que o gabarito estaria incorreto, o	Recurso INDEFERIDO			

	mapa mostra alto índice de vacinação entre países europeus.		
	37 OPÇÃO (A) European countries with a large proportion of one dose vaccination.		
	Sugere-se, portanto, revisão do gabarito considerando-se a opção (A) como resposta correta.		
40	A pergunta diz "Entre os depoimentos extraídos do texto, a um que expressa uma avaliação favorável de um hábito é: E a letra B diz "Mais da metade de nós começou um novo hobby no lockdown" Não deveria ser a letra B, ao invés da E, já que a E diz que "Estudos mostram que as artes são fantásticas para o nosso bem-estar mental."	O gabarito (letra E) deve ser mantido, uma vez que essa opção é a única que expressa uma avaliação favorável (artes seriam fantásticas , segundo estudos). Já a opção B, sugerida como gabarito pelo(a) candidato(a), apenas indica um fato (X começou um novo hobby), o que em si pode implicar algo favorável, mas não expressa, de modo explícito, uma avaliação favorável.	Recurso INDEFERIDO