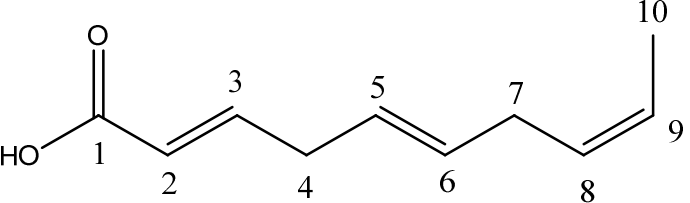
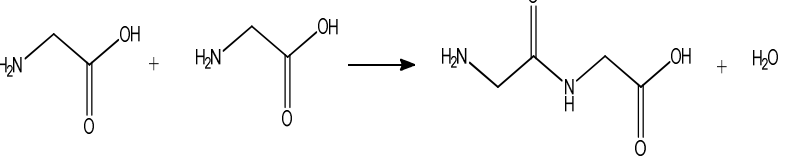
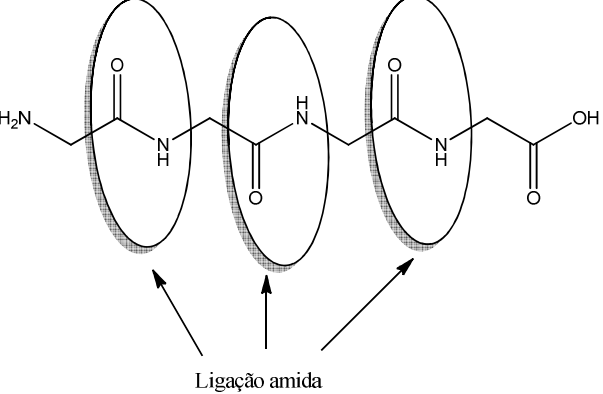


**Cargo: P11 - PROFESSOR DE EDUCAÇÃO BÁSICA 3 - QUÍMICA**

**Disciplina: CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS**

Questão	Gabarito por extenso	Justificativa	Conclusão (Deferido ou Indeferido)	Resposta Alterada para:
31	Combustão da madeira é um exemplo de fenômeno químico.	Fenômeno químico é aquele que envolve alteração na estrutura molecular levando a transformação da matéria em substâncias diferentes do original. A combustão da madeira é uma reação química com oxigênio atmosférico levando a formação de outros produtos sendo os principais CO <sub>2</sub> e H <sub>2</sub> O, portanto a única alternativa que representa um fenômeno químico é a letra B	INDEFERIDO	-
39	$Zn + H_2SO_4 \longrightarrow ZnSO_4 + H_2$ É uma reação de simples troca	Questões de múltipla escolha possuem apenas uma alternativa correta, portanto as outras necessariamente devem estar incorretas e apresentar erros conceituais. A questão solicita que seja assinalada uma reação de simples troca e a alternativa B é a única correta, pois, mostra a troca dos átomos de hidrogênio do ácido sulfúrico pelo átomo de zinco formando sulfato de zinco e hidrogênio.	INDEFERIDO	-
42	I é a sentença correta.	De fato 25°C corresponde a 298 K e não a 273 K como mostrado.	DEFERIDO	ANULADA
43	HCl é o reagente correto.	Ajuste de pH é atividade comum em laboratórios quando uma solução apresenta um pH diferente do desejado e para o pH de interesse. Uma solução com o valor de pH = 9,0 é uma solução básica, portanto para se diminuir o pH dessa solução deve-se empregar um reagente ácido, das alternativas apresentadas o HCl é o único capaz de promover a diminuição do pH da solução até o valor desejado de pH=7,0.	INDEFERIDO	-
46	${}^7N^{14}$ é a resposta correta.	Pela 2ª lei da radioatividade, conhecida como Lei de Soddy, Fajans e Russel define que - "Quando um radioisótopo emite uma partícula beta (β) o seu número atômico aumenta em uma unidade e o seu número de massa praticamente não sofre alteração" Portanto o isótopo ${}^6C^{14}$ ao emitir uma partícula β elevaria seu número atômico em uma unidade (7). Logo, claramente seria transformado em um isótopo de outro elemento químico, no caso de nitrogênio, que poderia então dar origem aos isótopos de Nitrogênio ${}^7N^{14}$ ou ${}^7N^{15}$ porém como pela lei acima referida o número de massa não se altera, a única alternativa correta é o isótopo ${}^7N^{14}$ .	INDEFERIDO	-

48	<i>trans, trans e cis</i> é a resposta correta.	<p>Os descritores estereoquímicos <i>cis</i> e <i>trans</i> referem-se ao arranjo no espaço tridimensional de grupos ligados à ligações duplas. Portanto os grupos estarão <i>cis</i> ou <i>trans</i> de acordo com a posição em que os grupos se encontram ligados diretamente à ligação dupla, assim os descritores estereoquímicos <i>cis</i> e <i>trans</i> aplica-se à ligações duplas não aos átomos.</p> <p>A numeração de ácidos carboxílicos inicia-se pelo átomo de carbono da própria carboxila conforme mostrado abaixo:</p> 	INDEFERIDO	-
50	Amida é a resposta correta.	<p>Proteínas são formadas por uniões de aminoácidos por meio da reação do grupo amina de um aminoácido com o grupo carboxila do outro aminoácido formando uma ligação amida e eliminando uma molécula da água conforme mostrado abaixo:</p>  	INDEFERIDO	-