

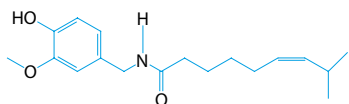

Padrão de Respostas

Biologia

Questão	Resposta
1	A) Uma das respostas: <ul style="list-style-type: none"> • simbiose • mutualismo Fornecer ao fungo matéria orgânica produzida por fotossíntese.
	B) Eucariotos. Heterotróficos.
2	A) RNA mensageiro: UCA RNA transportador: AGU
	B) Transcrição. Esse aminoácido pode ser codificado por mais de uma trinca, uma vez que o código genético é degenerado.
3	A) Maior volume de água: grupo I A iluminação induz a abertura dos estômatos, permitindo uma transpiração mais intensa nesse grupo.
	B) Uma das respostas: <ul style="list-style-type: none"> • lenho • xilema Uma das respostas: <ul style="list-style-type: none"> • traqueídes • elementos de vaso
4	A) Não. Como a anomalia é autossômica recessiva e o filho é heterozigoto, possuindo tanto o gene normal quanto o alterado, ele não a manifestará.
	B) 100% No momento da fecundação, as mitocôndrias do espermatozoide não contribuem para a formação do zigoto, que conterà apenas mitocôndrias maternas; logo, todos os filhos do casal apresentarão problemas neurológicos.
5	A) Duas das respostas: <ul style="list-style-type: none"> • maior produção de urina • interrupção da ingestão de água • absorção de sais por transporte ativo
	B) Ureia Manter a pressão osmótica interna praticamente igual à da água do mar.

Padrão de Respostas

Química

Questão	Resposta
1	Uma das respostas: <ul style="list-style-type: none"> • óxido nitroso A) • óxido de nitrogênio I • monóxido de dinitrogênio Classificação: óxido neutro
	B) $P \times V = n \times R \times T \Rightarrow 0,8 \times 30 = n \times 0,08 \times 300 \Rightarrow n = 1 \text{ mol} \Rightarrow \text{massa} = 44 \text{ g}$ $1 \text{ mol} = 6 \times 10^{23} \text{ moléculas}$
2	Uma das respostas: <ul style="list-style-type: none"> • deslocamento para a esquerda A) • deslocamento no sentido de formação dos reagentes Cloreto de sódio
	B) Número de oxidação: +2 Símbolo: Mt
3	A) Reação de adição H_2
	B)  Amida
4	A)  Etoxietano
	92 g de etanol \rightarrow 74 g de etoxietano $460 \text{ kg} \rightarrow X \quad X = 370 \text{ kg}$ B) 370 kg \rightarrow 100% $296 \text{ kg} \rightarrow Y \quad Y = 80\% \text{ de rendimento}$ 74 g de etoxietano \rightarrow 18 g de água $296 \text{ kg} \rightarrow Z \quad Z = 72 \text{ kg de água}$
5	A) $2 \text{ HCl} + \text{Mg(OH)}_2 \rightarrow \text{MgCl}_2 + 2 \text{ H}_2\text{O}$ $\text{pH} = -\log 0,01 = 2$
	B) $\text{HCl: } n = C \times V = 0,01 \text{ mol} \times \text{L}^{-1} \times 0,1 \text{ L} = 0,001 \text{ mol HCl}$ $2 \text{ mol HCl} \rightarrow 1 \text{ mol Mg(OH)}_2$ $0,001 \text{ mol} \rightarrow X \quad X = 0,0005 \text{ mol Mg(OH)}_2$ $0,04 \text{ mol} \rightarrow 1000 \text{ mL}$ $0,0005 \text{ mol} \rightarrow V \quad V = 12,5 \text{ mL}$