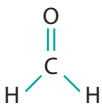



PADRÃO DE RESPOSTAS – BIOLOGIA

Questão	Resposta	Pontuação
1	A) Zona pilífera	5,0
	B) As plantas perdem água por osmose ao invés de absorvê-la.	5,0
2	A) Gráfico Q	5,0
	B) Em torno dos 12-17 anos, há aumento da produção de hormônios sexuais, promovendo a maturação e o desenvolvimento das gônadas, que atingem seu tamanho definitivo por volta dos 18-20 anos.	5,0
3	<p>Amostra I - as células realizam o processo de respiração celular aeróbica (glicólise, ciclo de Krebs e fosforilação oxidativa), consumindo pouca glicose, pois o rendimento energético é alto.</p> <p>Amostras II (sem oxigênio) e IV (inibidor do ciclo de Krebs) - as células estão apenas com a glicólise ativada e, por causa do seu baixo rendimento energético (2 ATP), consomem muitas moléculas de glicose para suprir suas necessidades.</p> <p>Amostra III - a glicólise está inibida e em consequência todo o processo de respiração celular está comprometido, praticamente não havendo consumo de glicose.</p>	2,5 por explicação
4	<p>A) Machos e fêmeas do grupo parental: QqRr.</p> <p>A distribuição dos filhotes em F1 remete à clássica proporção da segunda lei de Mendel para os descendentes de um cruzamento entre 2 di-híbridos, ou seja, 9:3:3:1.</p>	5,0
	B) Pelagem preta e lisa em $F1 = \frac{3}{16}$ de 1024 = 192	5,0
5	A) Hormônio: etileno.	5,0
	B) Embrulhar as frutas com jornal mantém alta a concentração de etileno, único regulador vegetal gasoso.	5,0

PADRÃO DE RESPOSTAS – QUÍMICA

Questão	Resposta	Pontuação
1	A) 	5,0
	B) $C_1 \times M_1 = C_2 \times M_2$ $70 \times 500 = 40 \times M_2$ $M_2 = 875 \text{ g}$ $M_{\text{H}_2\text{O}} = 875 - 500 = 375 \text{ g}$	5,0
2	A) HCl	5,0
	B) $\text{pH} = -\log [\text{H}^+] = -\log 0,01 = -\log 10^{-2} = 2$	5,0
3	A) $\text{O}=\text{O}-\text{O}$	5,0
	B) $\Delta H^0 = (90+143) - (0+34) = 199 \text{ kJ.mol}^{-1}$	5,0
4	A) 	5,0
	B) 2-metil-propan-2-ol	5,0
5	A) $\left\{ \begin{array}{l} 160 \text{ g Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow 112 \text{ g Fe} \\ X \rightarrow 56 \text{ g} \end{array} \right. \quad X = 80 \text{ g Fe}_2\text{O}_3$ $\left\{ \begin{array}{l} 100 \text{ kg} \rightarrow 100\% \\ 80 \text{ g} \rightarrow Y\% \end{array} \right. \quad Y = 80\%$	5,0
	B) $\left\{ \begin{array}{l} 56 \text{ g} \rightarrow 6 \times 10^{23} \text{ átomos} \\ 56.000 \text{ g} \rightarrow Z \end{array} \right. \quad Z = 6 \times 10^{26} \text{ átomos}$	5,0