

VESTIBULAR DE MEDICINA DE CAMPOS -2023-2

RESPOSTAS AOS RECURSOS

DISCIPLINA: BIOLOGIA

Nº da Questão	Opção de Resposta por extenso	Parecer da Banca	Deferido ou Indeferido	Questão anulada ou Opção de Resposta correta
15	(C) Procâmbio	Houve um equívoco na elaboração da questão e o recurso procede	Deferido	Anulada

VESTIBULAR DE MEDICINA DE CAMPOS -2023-2

RESPOSTAS AOS RECURSOS

DISCIPLINA: FÍSICA

Nº da Questão	Opção de Resposta por extenso	Parecer da Banca	Deferido ou Indeferido	Questão anulada ou Opção de Resposta correta
36	(C) $v_{II} = \frac{1}{2}v_I$; $R_{II} = 4R_I$	O gabarito está correto. Não há duas opções corretas. Para obter a solução correta é necessário utilizar a Lei de Newton da gravitação, como está explicado nas Justificativas das Respostas.	Indeferido	Mantido

VESTIBULAR DE MEDICINA DE CAMPOS -2023-2

RESPOSTAS AOS RECURSOS

DISCIPLINA: QUÍMICA

Nº da Questão	Opção de Resposta por extenso	Parecer da Banca	Deferido ou Indeferido	Questão anulada ou Opção de Resposta correta
23	<p>(A) Os ácidos são substâncias moleculares ionizadas na presença de água, liberando somente íon H⁺. Além disso, apresentam gosto azedo; reagem com certos metais, tais como Zn, Fe etc, liberando hidrogênio (H₂), e com bicarbonatos e carbonatos, liberando gás carbônico; e neutralizam soluções básicas.</p>	<p>Sobre o conceito de ácidos, bases e sais considerando a teoria de Arrhenius</p> <p>Ácidos, antes da teoria de Arrhenius, eram conceituados por meio de uma série de propriedades comuns:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Apresentar sabor azedo • Tornar róseo o papel de tornassol azul • Conduzir a corrente elétrica • Quando adicionados ao mármore e a outros carbonatos, produzem efervescência, com liberação de CO₂. <p>Depois da teoria de Arrhenius, verificou-se que essas propriedades comuns são consequência do fato de todos os ácidos apresentarem o mesmo íon positivo, H⁺. Antes de se dissolverem em água, os ácidos são compostos moleculares, por exemplo HCl, H₂SO₄ e HNO₃ puros - na ausência de água- não formam íons. A ionização ocorre quando são dissolvidos em água. Deste modo, verifica-se experimentalmente que todos os ácidos conduzem a corrente elétrica.</p> $\begin{array}{l} \text{HCl} \xrightleftharpoons{\text{H}_2\text{O}} \text{H}^+ + \text{Cl}^- \\ \text{HNO}_3 \xrightleftharpoons{\text{H}_2\text{O}} \text{H}^+ + \text{NO}_3^- \\ \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightleftharpoons{\text{H}_2\text{O}} 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} \end{array}$ <p>Como regra geral</p> <p>Ácido é toda substância que, em solução aquosa, libera como íons positivos somente H⁺.</p>	Indeferido	Mantido

24	(B) Possuindo uma constante de ionização igual, aproximadamente, a 1.0×10^{-3} , sua solução 0.10 M deverá apresentar um pH igual a 2.0.	A questão 24 está anulada por apresentar duas opções corretas (B) e (E).	Deferido	Anulada
25	(C) 135.0 g.mol^{-1} e $7.4 \times 10^{-5} \text{ mol}$	Na questão 25 está sendo solicitada a fórmula molecular, o que não aparece em nenhuma opção, portanto a questão está anulada.	Deferido	Anulada