

PROGRAMA DE INGRESSO SELETIVO MISTO – PISM 2026

DIA 2 – MÓDULO III – Exatas

Prova realizada em 07 de dezembro de 2025

REFERÊNCIAS DE CORREÇÃO DAS PROVAS DISCURSIVAS

FÍSICA

Discursivas (5 questões)

QUESTÃO 1:

- A) A força na direção y (F_y) que atua sobre cada elétron depende apenas do campo formado devido às placas paralelas (e da carga do elétron). Neste caso $F_y = qE$
Onde
 $q = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$
 $V = 1000 \text{ V}$
 $d = 0,25 \text{ m}$ (distância entre as placas)
 $E = V/d = 4000 \text{ V/m}$
Logo, $F_y \approx 6,4 \times 10^{-16} \text{ N}$ (força no sentido da placa positiva)
- B) A força na direção x (F_x) atuando sobre cada um dos elétrons depende apenas destes, e pode ser calculada a partir da Lei de Coulomb $F_x = kq_1q_2/d^2$
 $k = 9,0 \times 10^9 \text{ N} \cdot \text{m}^2/\text{C}^2$
 $q_1 = q_2 = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$
 $d = 1 \times 10^{-6} \text{ m}$ (distância entre os elétrons)
Logo,
 $F_x = ((9,0 \times 10^9) (1,6 \times 10^{-19})^2 / 1 \times 10^{-12}) \text{ N}$
 $F_x \approx 2,3 \times 10^{-16} \text{ N}$

QUESTÃO 2:

- A) Considerando:

$$\begin{aligned}L &= 200 \text{ m} \\A &= 200 \text{ mm}^2 = 200 \times 10^{-6} \text{ m}^2 \\&\rho = 1,7 \times 10^{-8} \Omega \text{ m} \\I_{\max} &= 100 \text{ A} \\V_F &= 120 \text{ V}\end{aligned}$$

A resistência do cabo de cobre é dada por $R_c = \rho L/A = 1,7 \times 10^{-2} \Omega$

A queda de tensão máxima no cabo será de $V_{c\max} = I_{\max}R_c = 1,70 \text{ V}$

Logo, para fornecer uma tensão de 120V no ponto da fábrica, a tensão no gerador deve ser de $V_G = 121,7 \text{ V}$

- B)** Considerando o cabo de alumínio, temos $\rho = 2,8 \times 10^{-8} \Omega \text{ m}$. Logo a queda de tensão no cabo para I_{\max} será:
 $R_C = \rho L/A = 2,8 \times 10^{-2} \Omega$.
 $V_{C\max} = 2,8 \text{ V}$

Para fornecer uma tensão de 120V no ponto de fábrica considerando I_{\max} , a tensão no gerador deve ser de $V_G = 122,8 \text{ V}$.

No entanto, quando não houver corrente circulando no sistema, a tensão no ponto de fábrica será igual à tensão do gerador = 122,8 V resultando em uma variação de $\Delta V_{\max} = 2,8 \text{ V}$ entre esses dois casos extremos ($I = I_{\max}$ e $I = 0 \text{ A}$). Este valor de ΔV_{\max} representa uma variação de tensão de aproximadamente 2,3% em relação à tensão nominal de 120 V, sendo, portanto, maior que os 2% exigidos nas especificações. Sendo assim, o cabo de alumínio não pode ser usado neste projeto.

QUESTÃO 3:

- A)** $V_C \rightarrow$ tensão no cordão de lâmpadas
 $R_C \rightarrow$ resistência no cordão de lâmpadas
 $I_C \rightarrow$ corrente no cordão de lâmpadas

Tensão no cordão (chave em A)

$$V_C = R_C I_C \therefore I_C = \frac{9,0 \text{ V}}{5 \times 0,45 \Omega} = \frac{9,0 \text{ V}}{2,25 \Omega} = 4,0 \text{ A}$$

Potência no cordão

$$P_C = V_C I_C = 9 \text{ V} \times 4 \text{ A} = 36 \text{ W}$$

Logo, em cada lâmpada teremos uma potência P_L de:

$$P_L = \frac{P_C}{5} = 7,2 \text{ W}$$

- B)** Para que cada lâmpada tenha $\frac{1}{4}$ da potência do item A, temos:

$$P_C = \frac{36 \text{ W}}{4} = 9,0 \text{ W}$$

Corrente que deve passar pelo cordão considerando esta potência de 9 W:

$$P_C = I_C^2 R_C \therefore I_C^2 = \frac{9,0 \text{ W}}{2,25 \Omega} = 4 \text{ A} \therefore I_C = 2,0 \text{ A}$$

Achando a resistência equivalente $R_1//R_2$ para se obter 2 A de corrente total:

$R_T = R_{eq} + R_C$, onde $R_{eq} = R_1//R_2$

$$V = R_T I = IR_{eq} + IR_C \therefore R_{eq} = \frac{V - IR_C}{I} = \frac{(9,0 - 2 \times 2,25) \text{ V}}{2,0} = 2,25 \Omega$$

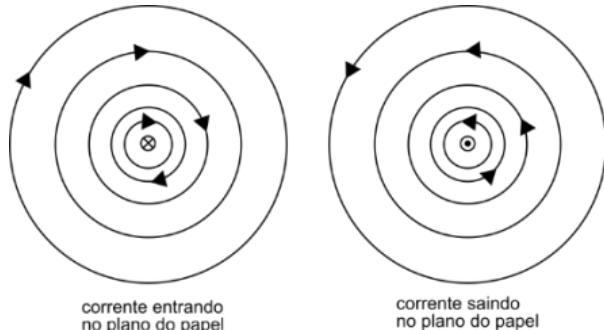
Achando R_1 :

$$R_{eq} = \frac{R_1 R_2}{R_1 + R_2} \therefore R_1 = \frac{R_{eq} R_2}{R_2 - R_{eq}} = \left(\frac{2,25 \times 3}{3,0 - 2,25} \right) \Omega = 9,0 \Omega$$

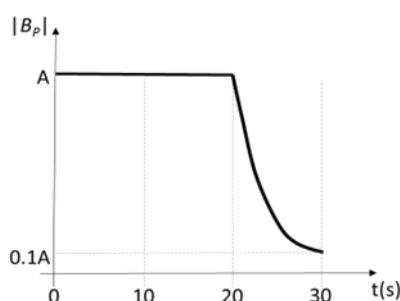
QUESTÃO 4:

- A) O módulo do campo magnético sentido pelo pássaro não varia nos primeiros 10 s de voo, mas a sua direção muda, pois o campo gerado pelo fio possui linhas de campo circulares, em torno do fio.

B)



C)



QUESTÃO 5:

- A) Em um minuto, a massa consumida é

$$\Delta m = \frac{\Delta E}{c^2} = \left(\frac{6 \times 10^{29}}{(3 \times 10^8)^2} \right) \text{Kg} = \left(\frac{6 \times 10^{29}}{9 \times 10^{16}} \right) \text{Kg} = \frac{2}{3} \times 10^{13} \text{Kg}$$

Em um dia temos

$$\Delta m = \left(\frac{2}{3} \times 10^{13} * 24 * 60 \right) \text{Kg} = (960 \times 10^{13}) \text{Kg} = 9,6 \times 10^{15} \text{Kg}$$

Em relação a massa do sol, isso representa uma porcentagem de

$$\Delta m(\%) = \frac{9,6 \times 10^{15}}{2 \times 10^{30}} * 100 = 4,8 \times 10^{-15} * 100 = 4,8 \times 10^{-13} \%$$

- B) O número de dias (d) necessário para que metade da massa do Sol seja consumida é

$$d = \frac{1/2 * 2 \times 10^{30} \text{ Kg}}{9,6 \times 10^{15} \text{ Kg/dia}} = \frac{1}{9,6} \times 10^{15} \text{ dias}$$

Em anos (a), isso daria

$$a = \frac{d}{365 \text{ dias}} = \frac{1}{365 * 9,6} \times 10^{15} \text{ anos} = 2,85 \times 10^{11} \text{ anos}$$

QUÍMICA
Discursivas (5 questões)

QUESTÃO 1:

- A) Os sabões e detergentes possuem uma estrutura com uma parte polar (hidrofílica) e outra apolar (hidrofóbica). A parte apolar interage com a gordura, enquanto que a parte polar interage com a água, o que permite a remoção da gordura durante o enxágue.
- B) Detergentes biodegradáveis possuem cadeias carbônicas longas sem substituições, enquanto que os não biodegradáveis possuem cadeias carbônica longas substituídas. Argumentações corretamente baseadas na atuação desses produtos na natureza também serão aceitas.
- C) Os ésteres presentes nos óleos vegetais reagem com um álcool (geralmente etanol ou metanol), na presença de um catalisador, formando ésteres menores (o biocombustível) e glicerol (glicerina) como subproduto. O biodiesel é proveniente de fontes renováveis e é menos poluente que o diesel comum.

QUESTÃO 2:

- A) Isótopos são aqueles que possuem o mesmo número de prótons, e por isso possuem o mesmo número atômico, e diferem em número de nêutrons, ou seja, possuem massas diferentes – urânio 235 e 233. Outras representações estruturais, desde que corretamente apresentadas, serão consideradas.
- B) $235 - 92 = 143$ nêutrons
- C) Porque o processo de fissão nuclear em cadeia é controlado nos reatores nucleares, havendo menor liberação de energia, em relação ao que acontece na bomba atômica. A baixa pureza do urânio é um dos fatores que ajudam no controle da reação em cadeia.

QUESTÃO 3:

- A) $\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\ell)$
ou
 $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O}$
ou
 $\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{NaOH}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COONa}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\ell)$
- B) Ácido/Base conjugados: $\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^-$
ou
Ácido/Base conjugados: $\text{H}_2\text{O}/\text{OH}^-$
- C) Quando um ácido é fraco, isso significa que sua base conjugada tem grande tendência de aceitar prótons para recompor o equilíbrio, deslocado para os reagentes. Por isso seu ânion (CH_3COO^-) é considerado uma base forte no contexto do par conjugado.

QUESTÃO 4:

- A) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{H}_2\text{O}$
Função: ácido carboxílico
- B) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3 \rightarrow \text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
Função: cetona
- C) O álcool benzílico é um álcool primário, o que permite a formação de um ácido carboxílico. Já o butan-2-ol é um álcool secundário, o que gera a cetona.

QUESTÃO 5:

- A) A (butano): força de London *ou* van der Waals *ou* dipolo induzido-dipolo induzido
B (etanol): ligações de hidrogênio
C (éter): dipolo-dipolo
- B) A substância B tem maior ponto de ebulição porque suas moléculas realizam ligações de hidrogênio, que são interações intermoleculares mais fortes do que as forças dipolo-dipolo e as forças de dispersão de London. Por isso, é necessário mais energia para romper essas interações e promover a mudança do estado físico.
- C) A substância A (butano) é apolar e não interage com a água, que é polar. Já a substância C (éter) é polar e pode interagir com a água por força dipolo-dipolo.