

Informação-Prova a Nível de Escola

Prova a Nível de Escola Física e Química A

Prova 325 | 2025

11.º Ano de Escolaridade
(Decreto-Lei n.º 55/2018, de 6 de julho)

Modalidade: Escrita

1^a e 2^a Fases

O presente documento divulga informação relativa à prova a Nível de Escola do ensino secundário da disciplina de Física e Química A, 11.º ano, a realizar em 2025, nomeadamente:

- Objeto de avaliação
- Caracterização da prova
- Material
- Duração

Objeto de avaliação

A prova tem por referência o Perfil dos Alunos à Saída da Escolaridade Obrigatória e as respetivas áreas de competências, bem como as Aprendizagens Essenciais de Física e Química A para os 10.º e 11.º anos, e permite avaliar a aprendizagem passível de avaliação numa prova escrita de duração limitada, nomeadamente:

- conhecimento e compreensão de conceitos, leis e teorias que descrevem, explicam e preveem fenómenos, e que fundamentam a sua aplicação em situações e contextos diversificados;
- seleção, análise, interpretação e avaliação crítica de informação relativa a situações concretas;
- produção de representações variadas da informação científica, apresentação de raciocínios demonstrativos e comunicação de ideias em situações e contextos diversificados.

Na prova, são avaliadas aprendizagens relativas aos domínios das Aprendizagens Essenciais.

A dimensão prático-experimental é objeto de avaliação e pode, também, ser mobilizada transversalmente na prova.

Caracterização da prova

A prova é escrita e inclui itens de seleção (por exemplo, escolha múltipla) e itens de construção (por exemplo, resposta restrita). Os itens podem ter como suporte um ou mais documentos, como textos, tabelas, gráficos, esquemas e figuras. A prova apresenta uma distribuição equilibrada entre os domínios da área da Física e da área da Química, bem como entre os domínios dos dois anos de escolaridade a que as Aprendizagens Essenciais se referem. As respostas aos itens podem requerer a mobilização articulada de aprendizagens relativas a mais do que um dos domínios das Aprendizagens Essenciais.

A prova é cotada para 200 pontos.

A prova inclui:

- uma tabela de constantes (Anexo 1);
- um formulário (Anexo 2);
- uma tabela periódica (Anexo 3).

Material

Material autorizado: Máquina de calcular científica ou gráfica e esferográfica de tinta azul ou preta. Não é permitido o uso de corretor.

Duração

A prova tem a duração de 120 minutos com 30 minutos de tolerância.

Tabela de constantes

Capacidade térmica mássica da água líquida	$c = 4,18 \times 10^3 \text{ J kg}^{-1} \text{ K}^{-1}$
Constante de Avogadro	$N_A = 6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
Constante de gravitação universal	$G = 6,67 \times 10^{-11} \text{ N m}^2 \text{ kg}^{-2}$
Índice de refração do ar	$n = 1,000$
Módulo da aceleração gravítica de um corpo junto à superfície da Terra	$g = 9,80 \text{ m s}^{-2}$
Módulo da velocidade de propagação da luz no vácuo	$c = 3,00 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$
Produto iónico da água (a 25 °C)	$K_w = 1,012 \times 10^{-14}$
Volume molar de um gás (PTN)	$V_m = 22,4 \text{ dm}^3 \text{ mol}^{-1}$

Anexo 2

Formulário

• Quantidade, massa e volume

$$n = \frac{N}{N_A}$$

$$M = \frac{m}{n}$$

$$V_m = \frac{V}{n}$$

$$\rho = \frac{m}{V}$$

• Soluções

$$c = \frac{n}{V}$$

$$x_A = \frac{n_A}{n_{\text{total}}}$$

pH = $-\log [\text{H}_3\text{O}^+]$,
com $[\text{H}_3\text{O}^+]$ expresso em mol dm⁻³

• Energia

$$E_c = \frac{1}{2} m v^2$$

$$E_{pg} = mgh$$

$$E_m = E_c + E_p$$

$$P = \frac{E}{\Delta t}$$

$$W = Fd \cos\alpha$$

$$\sum_i W_i = \Delta E_e$$

$$W_{F_k} = -\Delta E_{pg}$$

$$U = RI$$

$$P = RI^2$$

$$U = \varepsilon - rI$$

$$E = mc\Delta T$$

$$\Delta U = W + Q$$

$$E_t = \frac{P}{A}$$

• Mecânica

$$x = x_0 + v_0 t + \frac{1}{2} a t^2$$

$$v = v_0 + at$$

$$a_c = \frac{v^2}{r}$$

$$\omega = \frac{2\pi}{T}$$

$$v = \omega r$$

$$\vec{F} = m\vec{a}$$

$$F_g = G \frac{m_1 m_2}{r^2}$$

• Ondas e eletromagnetismo

$$\lambda = \frac{v}{f}$$

$$\Phi_m = BA \cos \alpha$$

$$|\varepsilon_i| = \frac{|\Delta \Phi_m|}{\Delta t}$$

$$n = \frac{c}{v}$$

$$n_1 \sin \alpha_1 = n_2 \sin \alpha_2$$

TABELA PÉRÍÓDICA DOS ELEMENTOS QUÍMICOS**18**

1	H 1,01	2	Número atômico Elemento <small>Massa atômica relativa</small>		3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
Li	7	Be 9,01	Li	12,91	Be	14,01	Cr	20,99	Fe	55,85	Cu	63,55	Zn	69,72	Ga	74,92	O	16,00	F 19,00	He 4,00
Na	12	Mg 24,31	Na	22,99	Mg	24,31	Al	26,98	Si	28,09	P	30,97	Cl	32,06	S	35,45	Ar 39,95	Ne 20,18		
K	19	Ca 40,08	K	39,10	Ca	40,08	Sc 44,96	Ti 47,87	V 50,94	Mn 54,94	Ni 58,93	Sn	65,38	Ge 69,72	As 72,63	Se 78,97	Br 79,90	Kr 83,80		
Rb	37	Sr 87,62	Rb	85,47	Sr	87,62	Zr 91,22	Nb 92,91	Tc 95,96	Ru 101,07	Rh 102,91	Pd 106,42	Ag 107,87	Cd 112,41	In 114,82	Sn 118,71	Sb 121,76	Te 127,60	I 126,90	Xe 131,29
Cs	55	Ba 137,33	Cs	132,91	Ba	137,33	Fr 178,49	Hf 180,95	Ta 183,84	Re 186,21	Os 190,23	Ir 192,22	Pt 195,08	Au 196,97	Hg 204,38	Pb 207,2	Bi 208,98	Po 210,2	At 212,00	Rn 216,90
Fr	87	Ra 89,10	Fr	87	Ra	89,10	La 139,91	Pr 140,12	Dy 141,24	Eu 141,91	Tm 144,24	Dy 145,25	Tb 148,93	Ho 151,93	Dy 152,91	Er 156,93	Tm 167,26	Yb 169,93	Vb 173,08	Lu 174,97