

IME OBJETIVO 2





QUÍMICA

Dados

- Constante de autoionização da água, $K_{\rm w}=1\cdot 10^{-14}$ Velocidade da luz no vácuo, $c=3\cdot 10^8~{\rm m~s^{-1}}$
- $\begin{array}{lll} \bullet & \text{Constante de Avogadro, } N_{\rm A} = 6.02 \cdot 10^{23} \, \mathrm{mol}^{-1} & \bullet & \text{Constante de Faraday, } F = 96\,500 \, \mathrm{C \, mol}^{-1} \\ \bullet & \text{Carga elementar, } e = 1.6 \cdot 10^{-19} \, \mathrm{C} & \bullet & \text{Constante dos gases, } R = 8.31 \, \mathrm{J \, K}^{-1} \, \mathrm{mol}^{-1} \\ \bullet & \text{Constante de Planck, } h = 6.6 \cdot 10^{-34} \, \mathrm{m}^2 \, \mathrm{kg \, s}^{-1} & \bullet & \text{Constante de Rydberg, } \mathcal{R} = 1.1 \cdot 10^7 \, \mathrm{m}^{-1} \\ \end{array}$

Definições

- Composição do ar atmosférico: $79\%~N_2$ e $21\%~O_2$

Aproximações Numéricas

- $\sqrt{2} = 1.4$ $\sqrt{3} = 1.7$ $\sqrt{5} = 2.2$ $\log 2 = 0.3$ $\log 3 = 0.5$ $\ln 10 = 2.3$

Tabela Periódica

Elemento Químico	Número Atômico	Massa Molar $(g \operatorname{mol}^{-1})$		Número Atômico	Massa Molar $(g \operatorname{mol}^{-1})$
Н	1	1,01	Na	11	22,99
С	6	12,01	Mg	12	24,31
Ν	7	14,01	S	16	32,06
0	8	16,00	CI	17	$35,\!45$

31ª QUESTÃO Valor: 1,00

oi

32ª QUESTÃO Valor: 1,00

oi

33ª QUESTÃO Valor: 1,00

oi

34ª QUESTÃO	Valor: 1,00
oi	
O!	
35 ^a QUESTÃO	Valor: 1,00
oi	
OI .	
36ª QUESTÃO	Valor: 1,00
oi	
OI .	
37ª QUESTÃO	Valor: 1,00
oi	
38ª QUESTÃO	Valor: 1,00
oi	
39 ^a QUESTÃO	Valor: 1,00
oi	
	,
40 ^a QUESTÃO	Valor: 1,00
oi	