## 1ª Série de Problemas Mecânica e Relatividade MEFT

- 1. Justifique a analogia de Gamow, físico e "escritor de ciência" da primeira metade do século XX: "Um núcleo no átomo é um mosquito numa catedral".
- 2. Dê uma estimativa da fracção do volume do corpo humano onde se encontra na prática a quase totalidade da massa corporal. Como é que classifica a compactificação do corpo humano?
- **3.** Uma gota de azeite com 1 mm³ de volume espalha-se sobre a água, formando uma camada de espessura uniforme com cerca de 1000 cm² de área.
  - **3.a)** Supondo que essa camada tem apenas um diâmetro atómico de espessura, qual o valor máximo para a ordem de grandeza do raio atómico? Nestas condições, quantos átomos tem a gota de azeite? Sugestão: Considere os átomos como esferas justapostas
  - **3.b)** De facto, a camada de azeite que se forma sobre a água tem cerca de 100 raios atómicos de espessura. Qual a ordem de grandeza do raio dos átomos? Quantos átomos existem na gota de azeite?
  - **3.c)** Exprima os resultados das alíneas a) e b) em ångström (1Å = 10<sup>-10</sup> m).
- **4.** Embora nem todos os átomos tenham a mesma densidade (e.g. chumbo versus alumínio), todos os seus núcleos têm a mesma densidade,
  - **4.a)** Que relação há entre o raio nuclear e o número A de nucleões num núcleo?
  - **4.b)** Relembre que o núcleo do átomo é o *core* central onde se acumulam as cargas positivas e uma estrutura compacta de A protões e neutrões, partículas com massas da ordem de 1.6 x 10<sup>-27</sup> kg e um raio de um fermi, 1fm=10<sup>-15</sup>m. Usando o resultado da alínea anterior compare a densidade dos núcleos com a da água.

Nota: De facto, o valor experimental que deveria ser usado em b) para a constante de proporcionalidade entre o raio nuclear e A<sup>1/3</sup> é 1.07 fm, enquanto o raio do protão é 0.77 fm, o que mostra que a densidade varia com A para os núcleos muito leves.

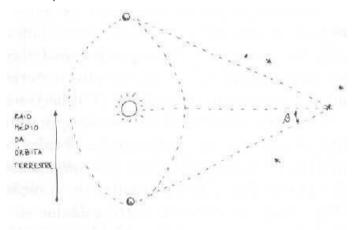
**5.** Tente preencher, pelo menos com as ordens de grandeza, a seguinte tabela:

Densidade de sólidos e líquidos  Densidade do ar ao nível do mar  Duração de um dia  Duração de um ano  Raio da Terra  Espessura de um papel  Massa de um clip  Montanhas mais altas  Fossas oceânicas mais profundas  Distância da Terra à Lua  Distância da Terra ao Sol  Pressão atmosférica  Número de Avogadro  Massas Atómicos  Raios Atómicos  Número de moléculas de um gás por cm³  Número de átomos de um sólido por cm³  Carga de um electrão  Massa de um electrão	
Densidade do ar ao nível do mar  Duração de um dia  Duração de um ano  Raio da Terra  Espessura de um papel  Massa de um clip  Montanhas mais altas  Fossas oceânicas mais profundas  Distância da Terra à Lua  Distância da Terra ao Sol  Pressão atmosférica  Número de Avogadro  Massas Atómicas  Raios Atómicos  Número de moléculas de um gás por cm³  Número de átomos de um sólido por cm³  Carga de um electrão  Massa de um electrão	Aceleração da gravidade (g)
Duração de um dia Duração de um ano Raio da Terra Espessura de um papel Massa de um clip Montanhas mais altas Fossas oceânicas mais profundas Distância da Terra à Lua Distância da Terra ao Sol Pressão atmosférica Número de Avogadro Massas Atómicas Raios Atómicos Número de moléculas de um gás por cm³ Número de átomos de um sólido por cm³ Carga de um electrão Massa de um electrão	Densidade de sólidos e líquidos
Duração de um ano Raio da Terra  Espessura de um papel  Massa de um clip  Montanhas mais altas Fossas oceânicas mais profundas  Distância da Terra à Lua  Distância da Terra ao Sol  Pressão atmosférica  Número de Avogadro  Massas Atómicas  Raios Atómicos  Número de moléculas de um gás por cm³  Número de átomos de um sólido por cm³  Carga de um electrão  Massa de um electrão	Densidade do ar ao nível do mar
Raio da Terra  Espessura de um papel  Massa de um clip  Montanhas mais altas  Fossas oceânicas mais profundas  Distância da Terra à Lua  Distância da Terra ao Sol  Pressão atmosférica  Número de Avogadro  Massas Atómicas  Raios Atómicos  Número de moléculas de um gás por cm³  Número de átomos de um sólido por cm³  Carga de um electrão  Massa de um electrão	Duração de um dia
Espessura de um papel  Massa de um clip  Montanhas mais altas  Fossas oceânicas mais profundas  Distância da Terra à Lua  Distância da Terra ao Sol  Pressão atmosférica  Número de Avogadro  Massas Atómicas  Raios Atómicos  Número de moléculas de um gás por cm³  Número de átomos de um sólido por cm³  Carga de um electrão  Massa de um electrão	Duração de um ano
Massa de um clip  Montanhas mais altas  Fossas oceânicas mais profundas  Distância da Terra à Lua  Distância da Terra ao Sol  Pressão atmosférica  Número de Avogadro  Massas Atómicas  Raios Atómicos  Número de moléculas de um gás por cm³  Número de átomos de um sólido por cm³  Carga de um electrão  Massa de um electrão	Raio da Terra
Montanhas mais altas Fossas oceânicas mais profundas Distância da Terra à Lua Distância da Terra ao Sol Pressão atmosférica Número de Avogadro Massas Atómicas Raios Atómicos Número de moléculas de um gás por cm³ Número de átomos de um sólido por cm³ Carga de um electrão Massa de um electrão	Espessura de um papel
Fossas oceânicas mais profundas  Distância da Terra à Lua  Distância da Terra ao Sol  Pressão atmosférica  Número de Avogadro  Massas Atómicas  Raios Atómicos  Número de moléculas de um gás por cm³  Número de átomos de um sólido por cm³  Carga de um electrão  Massa de um electrão	Massa de um clip
Distância da Terra à Lua  Distância da Terra ao Sol  Pressão atmosférica  Número de Avogadro  Massas Atómicas  Raios Atómicos  Número de moléculas de um gás por cm³  Número de átomos de um sólido por cm³  Carga de um electrão  Massa de um electrão	Montanhas mais altas
Distância da Terra ao Sol Pressão atmosférica Número de Avogadro Massas Atómicas Raios Atómicos Número de moléculas de um gás por cm³ Número de átomos de um sólido por cm³ Carga de um electrão Massa de um electrão	Fossas oceânicas mais profundas
Pressão atmosférica  Número de Avogadro  Massas Atómicas  Raios Atómicos  Número de moléculas de um gás por cm³  Número de átomos de um sólido por cm³  Carga de um electrão  Massa de um electrão	Distância da Terra à Lua
Número de Avogadro  Massas Atómicas Raios Atómicos Número de moléculas de um gás por cm³ Número de átomos de um sólido por cm³ Carga de um electrão Massa de um electrão	Distância da Terra ao Sol
Massas Atómicas Raios Atómicos Número de moléculas de um gás por cm³ Número de átomos de um sólido por cm³ Carga de um electrão Massa de um electrão	Pressão atmosférica
Raios Atómicos  Número de moléculas de um gás por cm³  Número de átomos de um sólido por cm³  Carga de um electrão  Massa de um electrão	Número de Avogadro
Número de moléculas de um gás por cm³  Número de átomos de um sólido por cm³  Carga de um electrão  Massa de um electrão	Massas Atómicas
Número de átomos de um sólido por cm³  Carga de um electrão  Massa de um electrão	Raios Atómicos
Carga de um electrão Massa de um electrão	Número de moléculas de um gás por cm <sup>3</sup>
Massa de um electrão	Número de átomos de um sólido por cm <sup>3</sup>
	Carga de um electrão
Velocidade da luz	Massa de um electrão
V OTOOTIGGGO GG TGE	Velocidade da luz
Comprimento de onda da luz	Comprimento de onda da luz

- **6.** Estime a ordem de grandeza do número de átomos
  - **6.a)** que se podem ver a olho nu;
  - **6.b)** na cabeça de um alfinete;
  - **6.c)** no ser humano;
  - **6.d)** na atmosfera terrestre.
- **7.** O raio de uma esfera é medido com uma incerteza de 1%. Qual é a incerteza no cálculo do seu volume?
- **8.** Um avião voa durante 800 km de A até B na direcção Este. De seguida segue para C numa direcção que faz com Este 40º para Norte durante 600 km. Qual é a distância de A até C?
- **9.** Uma partícula move-se no plano xy de um ponto (-3,-5) m em coordenadas cartesianas para um ponto (-1,8) m. Qual foi o deslocamento da partícula?
- 10. A distância de A a B é ℓ. Um avião voa em linha recta de A até B e de volta até A. A velocidade do avião relativa ao ar é V. Calcule o tempo total da

viagem de ida e volta se houver vento com velocidade v nas seguintes direcções:

- 1.a) Vento com direcção de A para B
- 1.b) Vento com direcção perpendicular à linha AB
- 1.c) Vento numa direcção que faz um ângulo  $\theta$  com a linha AB.
- **11.** Duas forças,  $\vec{F}_a$  e  $\vec{F}_b$  com  $F_b$ =2 $F_a$  são aplicadas num corpo. A força resultante  $F_c$ =26.5 N tem uma direcção que faz um angulo de 41° com  $F_a$ . Determine o módulo de  $F_a$  e  $F_b$  e o ângulo entre as forças.
- 12.O parsec é uma unidade astronómica de comprimento, que se define como a distância a que está uma estrela que é vista de pontos extremos da órbita terrestre com um ângulo de paralaxe de 1" (ver figura). (O ângulo de paralaxe mede-se em relação às estrelas mais distantes, que se consideram fixas.)



- 12.a) Quantos metros são 1 parsec?
- **12.b)** Quantos anos leva a luz a chegar de uma estrela que dista um parsec da Terra? Ou seja, quantos anos-luz são um parsec?
- **12.c)** Conseguem-se medir correctamente ângulos de paralaxe até 0,02". Qual a distância máxima que se consegue medir por triangulação?