

۱

دقت وسیله‌های اندازه‌گیری

دقت: کمینه درجه‌بندی
ابزارهای مدرج }
خطا: $\pm \frac{1}{4}$ دقت ابزار

دقت: یک واحد از آخرین رقم
ابزارهای دیجیتال }
خطا: \pm دقت ابزار

۲

رقم‌های بامعنا و گزارش

حدسی
↑
 $42/8 \text{ mm} \pm 0/5 \text{ mm}$
سه رقم بامعنا خطا
↓
 $3/7 \text{ cm} + 0/25 \text{ cm} \rightarrow 3/7 \text{ cm} + 0/3 \text{ cm}$

اندازه‌گیری و چگالی

تبدیل واحد چگالی

$$\frac{\text{kg}}{\text{m}^3} = \frac{\text{g}}{\text{L}}$$

$\div 1000 \downarrow$ $\uparrow \times 1000$
 $\frac{\text{g}}{\text{cm}^3} = \frac{\text{kg}}{\text{L}}$

۴

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

چگالی

۶

$$\rho = \frac{\rho_1 V_1 + \rho_2 V_2}{V_1 + V_2}$$

$$\rho = \frac{m_1 + m_2}{\frac{m_1}{\rho_1} + \frac{m_2}{\rho_2}}$$

چگالی آلیاژ (مخلوط)

۷

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

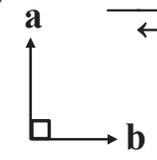
حجم ظاهری حجم حفره

۸

برایند بردارها

$$\vec{a} + \vec{b} \Rightarrow R = a + b$$

$$\vec{a} - \vec{b} \Rightarrow R = |a - b|$$



$$R = \sqrt{a^2 + b^2}$$

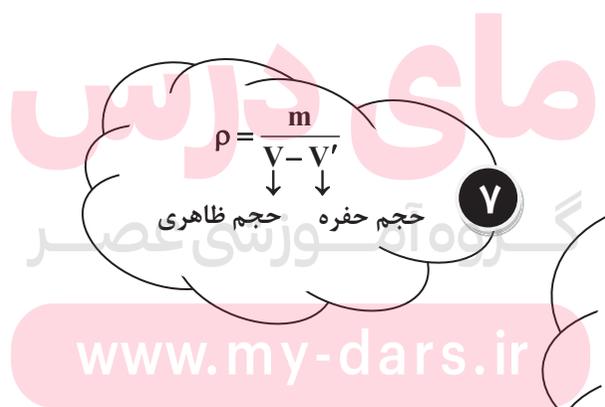
۹

ضرب بردارها

$$\vec{A} = a\vec{i} + b\vec{j}$$

$$\vec{B} = c\vec{i} + d\vec{j}$$

خارجی } $|\vec{A} \times \vec{B}| = ad - bc$
داخلي } $|\vec{A} \cdot \vec{B}| = ac + bd$



تغییر ارتفاع
پایین رفتن
بالا رفتن

$$W_{mg} = \pm mg \Delta h$$

کار نیروی وزن

۴

۲

$$\vec{F} = a\vec{i} + b\vec{j}$$

$$\vec{d} = c\vec{i} + d\vec{j} \Rightarrow W = ac + bd$$

۱

$$W = Fd \cos \theta$$

کار

۳

۸

انرژی جنبشی

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

کار کل

$$W_t = \Delta K = \frac{1}{2} m (v_2^2 - v_1^2)$$

$$W_t = W_f + W_{fk} + W_{mg} + \dots$$

۵

$$h = L(1 - \cos \theta)$$

$$W_{mg} = mgL(1 - \cos \theta)$$

۹

انرژی پتانسیل گرانشی

$$-\Delta U_e = -W_e$$

کار و انرژی

۱۰

انرژی مکانیکی

$$E = K + U, \quad E_1 = E_2$$

تغییرات ارتفاع

$$V_{\text{پایین}} = \sqrt{2gh + V_{\text{بالا}}^2}$$

۶

کار اصطکاک و مقاومت هوا

$$W_{f_k} = -f_k d$$

$$W_{f_{air}} = -f_{air} d$$

۷

همواره به جز آسانسور

$$W_N = 0$$

۱۲

توان

$$P = \frac{W}{t} \rightarrow P = \frac{\Delta U}{t}$$

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

$$P = \frac{\Delta K + \Delta U}{t}$$

$$P = \frac{Fd \cos \theta}{t}$$

$$P = F \times V_{av}$$

مسائل بازده

$$\frac{x}{100} P_{\text{کل}} = \frac{W}{t}$$

۱۱

اتلاف انرژی

$$\Delta U + \Delta K = 0 \text{ (در نبود اصطکاک)}$$

$$\Delta U + \Delta K = W_f \text{ (با اصطکاک)}$$

$$W_f = E_2 - E_1$$

جامد

۱

فاصله مولکول‌ها $\leftarrow 1 \text{ \AA} = 10^{-10} \text{ m}$
جامد بلورین \leftarrow طرح منظم \leftarrow آرام سرد شدن
جامد بی شکل (آمورف) \leftarrow بی‌نظم \leftarrow سریع سرد شدن

مایع

۲

فاصله مولکول‌ها \leftarrow تقریباً برابر جامد است
مایع‌ها \leftarrow تراکم ناپذیرند
پخش \leftarrow علت آن حرکت کاتوره‌ای

گازها

۳

فاصله مولکول‌ها \leftarrow چند برابر جامد است
فاصله میانگین $\leftarrow 35 \text{ \AA}$
گازها \leftarrow تراکم پذیرند
حرکت کاتوره‌ای \leftarrow حرکت براونی

ارشمیدس

۸

نیروی بالاسو که به جسم درون شاره وارد می‌شود نیروی شناوری است.
شناوری \rightarrow جسم ρ مایع ρ $F_b = W$
فرورفتن \rightarrow جسم ρ مایع ρ $F_b < W$
غوطه‌وری \rightarrow جسم ρ مایع ρ $F_b = W$
بالا رفتن \rightarrow جسم ρ هوا ρ $F_b > W$

ویژگی‌های ماده

پلازما

۴

حالت چهارم ماده \leftarrow در دماهای بسیار بالا
پلازما \leftarrow ماده درون ستارگان، آذرخش، آتش و ...

مقیاس نانو

۵

نانو \leftarrow یک میلیاردم
طول ده اتم کربن \leftarrow یک نانومتر
نقطه ذوب طلا در مقیاس نانو کاهش می‌یابد.
اکسید آلومینیوم در نانو لایه رسانای الکتریکی است.

اصل برنولی

۹

با افزایش تندی فشار شاره کاهش می‌یابد در این مقاطع مساحت شاره نیز کمتر است.

$$\frac{V_2}{V_1} = \frac{A_1}{A_2} = \left(\frac{r_1}{r_2}\right)^2 = \left(\frac{D_1}{D_2}\right)^2$$

دگرچسبی

دگرچسبی \leftarrow نیروی جاذبه بین مولکول‌های نامشابه
ترشوندگی \leftarrow نیروی دگرچسبی $<$ نیروی هم‌چسبی
مویبندی \leftarrow اگر قطر لوله مویب افزایش یابد آب پایین و
جیوه بالا می‌رود.



هم‌چسبی

۶

نیروی بین مولکول‌های هم‌چسبی که سبب پیوستگی جامد و مایع می‌شود را نیروی هم‌چسبی می‌گویند.
این نیرو کوتاه برد است.
با افزایش دما کاهش می‌یابد.
دلیل کشش سطحی نیروی هم‌چسبی است.

۷

www.moslemans.ir

۱

تعریف فشار

$$P = \frac{F}{A} \rightarrow \begin{matrix} \text{نیروی عمود بر سطح} \\ \text{مساحت} \end{matrix}$$

$$P = \frac{mg}{A} \leftarrow \text{فشار جامدات با وزن}$$

$$P = \rho gh \leftarrow \text{فشار جامدات با ارتفاع}$$

۲

فشار مایعات و فشار کل

$$P = P_0 + \rho gh$$

↓ ↓
فشار کل P مایع

فشار در نقاط هم تراز از یک مایع یکسان است.
در مایعات متفاوت فشار مایع با چگالی کمتر، بیشتر است.

فشار

۳

تبدیل مایعات به جیوه

$$(p_h)_{\text{مایع}} = (p_h)_{\text{جیوه}}$$

تبدیل پاسکال به cmHg

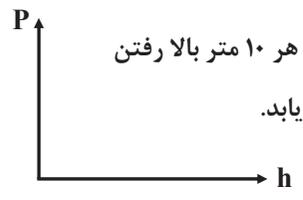
$$\text{cmHg} \xrightarrow{\times 1360} \text{Pa}$$

$$\text{Pa} \xrightarrow{\div 1360} \text{cmHg}$$

۴

فشار هوا

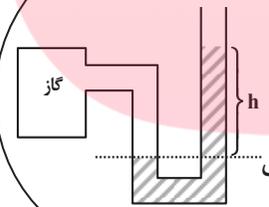
فشار هوا ← با افزایش ارتفاع کاهش می‌یابد



تا ارتفاع ۲۰۰۰ متری به ازای هر ۱۰ متر بالا رفتن
فشار ۱mmHg کاهش می‌یابد.

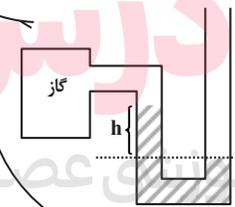
۶

فشارسنج



$$P_{\text{گاز}} = P_0 + P_{\text{مایع}}$$

$$P_{\text{گاز}} = P_0 + \rho gh$$



$$P_{\text{گاز}} = P_0 - P_{\text{مایع}}$$

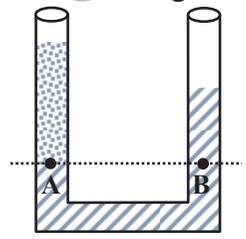
$$P_{\text{گاز}} = P_0 - \rho gh$$

فشار پیمانه‌ای ← اختلاف فشار گاز (شاره)

$$P_{\text{گاز}} = P_0 - P_{\text{مایع}}$$

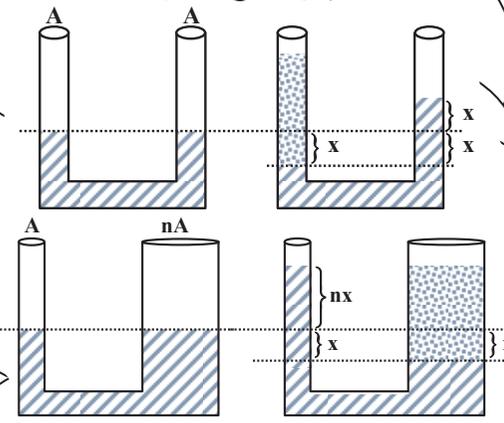
۷

لوله‌های U شکل



$$P_A = P_B$$

اضافه کردن مایع به لوله U شکل



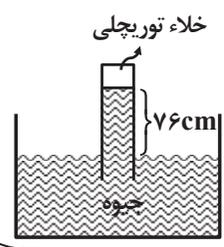
۵

توریجلی

کنار دریاهای آزاد فشار هوای محیط برابر ۷۶cmHg است

$$P_0 = 1 \text{ atm} = 1 \text{ bar} = 76 \text{ cmHg}$$

$$= 760 \text{ mmHg} = 760 \text{ torr} \Rightarrow 1.01 \times 10^5 \text{ Pa}$$



ارتفاع ستون به شکل بستگی ندارد.

انبساط

۲

$$\Delta L = L_1 \alpha \Delta T \rightarrow L_2 = L_1 (1 + \alpha \Delta T)$$

$$\Delta A = A_1 \gamma \alpha \Delta T \rightarrow A_2 = A_1 (1 + \gamma \alpha \Delta T)$$

$$\Delta V = V_1 \beta \Delta T \rightarrow V_2 = V_1 (1 + \beta \Delta T)$$

جامدات $\rightarrow \beta = \gamma \alpha$
 (ظرف β - مایع β) $\rightarrow \Delta V = V_1 \Delta T (\beta_{\text{مایع}} - \beta_{\text{ظرف}})$
 چگالی $\rightarrow \rho_2 = \rho_1 (1 - \beta \Delta T)$

۱

مقیاس های دما

$$T = \theta + 273.15 \leftarrow \text{کلوین}$$

$$F = \frac{9}{5} \theta + 32 \leftarrow \text{فارنهایت}$$

درجه سلسیوس \leftarrow

$$\frac{\theta - \theta_1}{\theta_2 - \theta_1} = \frac{X - X_1}{X_2 - X_1}$$

دماسنج های معیوب

گرمای مبادله شده

۳

جرم \uparrow

$$Q = m c \Delta \theta$$

مول \downarrow

$$Q = n \times \gamma \times \Delta \theta$$

گرمای ویژه مولی فلزات

گرما

تغییر حالت

۵

ذوب $\rightarrow Q = mL_F$
 انجماد $\rightarrow Q = -mL_F$
 تبخیر $\rightarrow Q = mL_V$
 میعان $\rightarrow Q = -mL_V$

دمای تعادل

۴

$$\theta_e = \frac{m_1 c_1 \theta_1 + m_2 c_2 \theta_2}{m_1 c_1 + m_2 c_2}$$

هم جنس $\rightarrow \theta_e = \frac{m_1 \theta_1 + m_2 \theta_2}{m_1 + m_2}$

هم جنس $\rightarrow \theta_e = \frac{V_1 \theta_1 + V_2 \theta_2}{V_1 + V_2}$

$$Q_1 + Q_2 + \dots + Q_{\text{اتلافی}} = 0$$

محیط را یک جسم در نظر می گیریم
 و $0 > Q_{\text{اتلافی}}$ فرض می شود

انتقال حرارت

۶

رسانش $\rightarrow H = \frac{Q}{t} = \frac{KA(T_H - T_L)}{L}$
 همرفت و تابش دیگر روش های انتقال حرارت هستند.

۷

قانون گازها

معادله حالت $\rightarrow PV = nRT$
 قانون گازها $\rightarrow \frac{P_1 V_1}{n_1 T_1} = \frac{P_2 V_2}{n_2 T_2}$
 (رابطه مستقیم) فشار ثابت $\rightarrow \frac{V_2}{V_1} = \frac{T_2}{T_1}$
 (رابطه مستقیم) حجم ثابت $\rightarrow \frac{P_2}{P_1} = \frac{T_2}{T_1}$
 (رابطه عکس) دما ثابت $\rightarrow P_1 V_1 = P_2 V_2$

