

فصل ۱

شاپیستگی‌های پایه‌فنی

اتحادها

$$(x+y)^r = x^r + rx y + y^r$$

$$(x-y)^r = x^r - rx y + y^r$$

$$(x+a)(x+b) = x^r + (a+b)x + ab$$

$$(x+y)^r = x^r + rx^r y + rx y^r + y^r$$

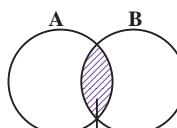
$$(x-y)^r = x^r - rx^r y + rx y^r - y^r$$

$$x^r - y^r = (x-y)(x^{r-1} + xy + y^{r-1})$$

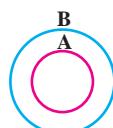
$$x^r - y^r = (x-y)(x^{r-1} + xy + y^{r-1})$$

$$x^r + y^r = (x+y)(x^{r-1} - xy + y^{r-1})$$

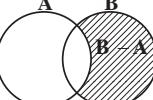
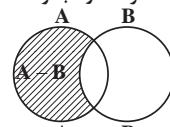
مجموعه ها



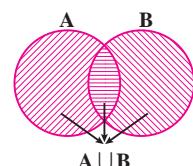
A ∩ B دو مجموعه



A ⊂ B, B ⊈ A
زیر مجموعه



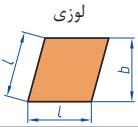
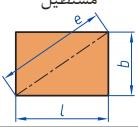
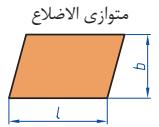
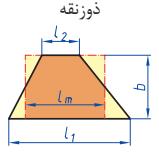
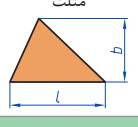
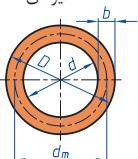
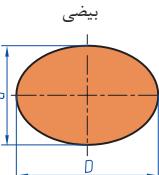
تفاضل دو مجموعه

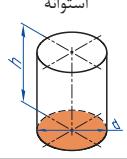
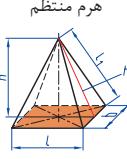
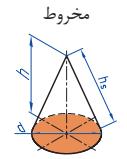


اجتماع دو مجموعه

نمایش مجموعه به صورت بازه

| نمایش مجموعه | نمایش روی محور | نمایش بازه |
|--|----------------|----------------|
| $\{x \in \mathbb{R} a \leq x \leq b\}$ | | $[a, b]$ |
| $\{x \in \mathbb{R} a < x \leq b\}$ | | $(a, b]$ |
| $\{x \in \mathbb{R} a \leq x < b\}$ | | $[a, b)$ |
| $\{x \in \mathbb{R} a < x < b\}$ | | (a, b) |
| $\{x \in \mathbb{R} a < x\}$ | | $(a, +\infty)$ |
| $\{x \in \mathbb{R} x \leq b\}$ | | $(-\infty, b]$ |

| | |
|---|---|
|  <p>لوزی</p> <p>b ارتفاع L طول ضلع A مساحت</p> | <p>A = L.b</p> |
|  <p>مستطيل</p> <p>e قطر b عرض L طول A مساحت</p> | <p>e = $\sqrt{L^2 + b^2}$ A = L.b</p> |
|  <p>متوازي الاضلاع</p> <p>ذوزنقه</p> <p>l طول b عرض A مساحت</p> | <p>A = L.b</p> |
|  <p>ذوزنقه</p> <p>A مساحت L_۱ طول قاعده بزرگ L_۲ طول قاعده کوچک L_m طول متوسط b عرض</p> | <p>$L_m = \frac{L_1 + L_2}{2}$ A = l_m.b $A = \frac{L_1 + L_2}{2} \cdot b$</p> |
|  <p>مثلث</p> <p>A مساحت L طول قاعده b ارتفاع</p> | <p>$A = \frac{L \cdot b}{2}$</p> |
|  <p>حلقه دایره‌ای</p> <p>A مساحت D قطر خارجي d قطر داخلي d_m قطر متوسط b عرض</p> | <p>$d_m = \frac{D+d}{2}$ $A = \pi \cdot d_m \cdot b$ $A = \frac{\pi}{4} (D^2 - d^2)$</p> |
|  <p>بیضی</p> <p>A مساحت D قطر بزرگ d قطر کوچک U محیط</p> | <p>$U = \frac{\pi}{4} \cdot (D+d)$ $A = \frac{\pi \cdot D \cdot d}{4}$</p> |

| | | |
|---|---|---|
|  <p>مکعب</p> | <p>A_o مساحت L طول ضلع V حجم</p> | $A_o = 6L^2$ $V = L^3$ |
|  <p>مکعب مستطيل</p> | <p>b عرض h ارتفاع A_o مساحت L طول قاعده V حجم</p> | $V = L.b.h$ $A_o = 2(L.b + L.h + b.h)$ |
|  <p>استوانه</p> | <p>A_m مساحت جانبی h ارتفاع V حجم A_o مساحت</p> | $A_u = \pi.d.h$ $V = \frac{\pi.d^2}{4}.h$ $A_o = \pi.d.h + 2 \frac{\pi.d^2}{4}$ |
|  <p>هرم منتظم</p> | <p>h ارتفاع h_s ارتفاع وجه b عرض قاعده L_1 طول يال L طول قاعده V حجم</p> | $V = \frac{L.b.h}{3}$ $L_1 = \sqrt{h_s^2 + \frac{b^2}{4}}$ $h_s = \sqrt{h^2 + \frac{l^2}{4}}$ |
|  <p>مخروط</p> | <p>V حجم d قطر h ارتفاع h_s طول يال A_M مساحت جانبی</p> | $h_s = \sqrt{\frac{d^2}{4} + h^2}$ $A_M = \frac{\pi.d.h_s}{2}$ $V = \frac{\pi.d^2}{4}.h$ |
|  <p>كره</p> | <p>A_o مساحت V حجم d قطر كره</p> | $A_o = \pi.d^2$ $V = \frac{\pi.d^3}{6}$ |

نسبت و تناوب

۱ در حالت کلی، دو نسبت a به b و c به d مساوی‌اند، هرگاه برای یک عدد مانند k داشته باشیم:

$$c=kd \quad a=kd \quad \frac{a}{b}=\frac{c}{d}=k$$

۲ اگر a و b مقادیر متناظر دو کمیت باشند که با هم رابطه معکوس دارند، مقدار $k=a \times b$ ثابت است و اگر c و d دو مقدار متناظر دیگر از همین کمیت باشند، داریم:

$$a=\frac{k}{d} \quad c=\frac{k}{d} \quad k=a \times b=c \times d$$

۳ خواص عملیات

در عبارت‌های زیر، فرض بر آن است که مخرج‌ها مخالف صفر هستند.

| | | |
|---|--|------------------------------------|
| $\frac{a}{b}=\frac{ca}{cb} (c \neq 0)$ | $c \times \frac{a}{b}=\frac{ca}{b}$ | $\frac{a}{b}=a \times \frac{1}{b}$ |
| $\frac{a+b}{c}=\frac{a}{c}+\frac{b}{c}$ | $-\frac{a}{b}=\frac{-a}{b}=\frac{a}{-b}$ | |
| $\frac{\frac{a}{b}}{\frac{c}{d}}=\frac{ad}{bc}$ | $\frac{a}{b} \times \frac{c}{d}=\frac{ac}{bd}$ | |

$$a \times d = b \times c \quad \text{معادل است با} \quad \frac{a}{b}=\frac{c}{d}$$

درصد و کاربردهای آن

۱ معادله درصد: رابطه بین مقدار اولیه، درصدی از مقدار اولیه و مقدار نهایی را نشان می‌دهد.

$$b = x \times a$$

مقدار اولیه

↓

درصد به صورت عدد

اعشاری / کسری

۲ درصد تغییر: برای هر کمیتی مقدار

$$\frac{\text{مقدار اولیه} - \text{مقدار نهایی}}{\text{مقدار اولیه}} \times 100 = \frac{\text{میزان تفاوت در مقدار}}{\text{مقدار اولیه}} \times 100 \times \frac{\text{نسبت تغییر}}{100}$$

را درصد تغییر آن کمیت می‌نامند.

درصد تغییر می‌تواند منفی هم باشد که به معنای کاهش است.

معادله درجه دوم

$$ax^2 + bx + c = 0$$

$$\Delta = b^2 - 4ac \left\{ \begin{array}{l} \Delta > 0 \Rightarrow x_1, x_2 = \frac{-b \pm \sqrt{\Delta}}{2a} \\ \Delta = 0 \Rightarrow x_1, x_2 = \frac{-b}{2a} \\ \Delta < 0 \Rightarrow \text{معادله ریشه ندارد} \end{array} \right.$$

نامعادله درجه دوم

نامساوی هایی به صورت $ax^2 + bx + c \geq 0$ یا $ax^2 + bx + c \leq 0$ که در آن a, b, c اعداد داده حقیقی هستند ($a \neq 0$) را نامعادله درجه دوم می‌نامند. مقدارهایی از x که نامعادله را به یک نامساوی درست تبدیل می‌کنند، جواب‌های نامعادله می‌نامند.

توان و ریشه‌یابی

$$a^m \times a^n = a^{m+n}$$

$$\frac{a^m}{a^n} = a^{m-n} \quad \frac{a^m}{a^n} = \frac{1}{a^{n-m}} \quad (a \neq 0)$$

$$(a^m)^n = a^{mn}$$

$$(ab)^n = a^n b^n, \quad \left(\frac{a}{b}\right)^n = \frac{a^n}{b^n} \quad (b \neq 0)$$

$$a^0 = 1 \quad (a \neq 0)$$

$$a^{-n} = \frac{1}{a^n} \quad (a \neq 0)$$

$$a^{1/n} = \sqrt[n]{a}$$

$$a^{m/n} = \sqrt[n]{a^m} = (\sqrt[n]{a})^m$$

$$\sqrt[n]{a^n} = (\sqrt[n]{a})^n = a$$

$$\sqrt[n]{a} \sqrt[m]{b} = \sqrt[n]{ab}$$

$$\sqrt[m]{\sqrt[n]{a}} = \sqrt[mn]{a}$$

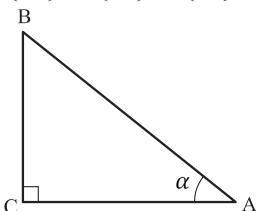
$$\frac{\sqrt[n]{a}}{\sqrt[n]{b}} = \sqrt[n]{\frac{a}{b}} \quad (b \neq 0)$$

مثلثات

۱ یکی از حالات تشابه دو مثلث، تساوی زاویه‌های آن دو مثلث می‌باشد.

۲ رابطه فیثاغورس: در مثلث قائم‌الزاویه ABC داریم:

$$(AB)^2 = (AC)^2 + (BC)^2$$



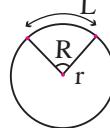
۲ نسبت‌های مثلثاتی یک زاویه تند:

در مثلث قائم‌الزاویه ABC زاویه تند α را در نظر بگیرید. بنا به تعریف داریم:

$$\tan \alpha = \frac{\alpha}{\text{طول ضلع روبروی زاویه}} = \frac{\text{BC}}{\text{AC}}$$

$$\pi = \frac{3}{14} \quad R = \frac{L}{r}$$

$$\sin \alpha = \frac{\alpha}{\text{طول ضلع روبروی زاویه}} = \frac{\text{BC}}{\text{AB}}$$



$$\frac{L}{r} = \frac{\pi}{180^\circ} D \quad (\text{درجه})$$

$$\cos \alpha = \frac{\alpha}{\text{طول ضلع مجاور زاویه}} = \frac{\text{AC}}{\text{AB}}$$

$$D = \frac{180^\circ}{\pi} R \quad (\text{درجه})$$

۳ روابط بین نسبت‌های مثلثاتی:

$$\tan \alpha = \frac{\sin \alpha}{\cos \alpha} \quad (\text{ب})$$

$$\sin^2 \alpha + \cos^2 \alpha = 1 \quad (\text{الف})$$

| | | |
|--------------------------------------|-------------------------------------|--------------------------------------|
| $\sin(\pi - \theta) = \sin \theta$ | $\cos(\pi - \theta) = -\cos \theta$ | $\tan(\pi - \theta) = -\tan \theta$ |
| $\sin(\pi + \theta) = -\sin \theta$ | $\cos(\pi + \theta) = -\cos \theta$ | $\tan(\pi + \theta) = \tan \theta$ |
| $\sin(-\theta) = -\sin \theta$ | $\cos(-\theta) = \cos \theta$ | $\tan(-\theta) = -\tan \theta$ |
| $\sin(2\pi + \theta) = \sin \theta$ | $\cos(2\pi + \theta) = \cos \theta$ | $\tan(2\pi + \theta) = \tan \theta$ |
| $\sin(2\pi - \theta) = -\sin \theta$ | $\cos(2\pi - \theta) = \cos \theta$ | $\tan(2\pi - \theta) = -\tan \theta$ |

| Angle A in degrees | Angle A in radians | $\sin A$ | $\cos A$ | $\tan A$ | $\cot A$ |
|--------------------|--------------------|------------------------------------|------------------------------------|-----------------------|-----------------------|
| 0° | 0 | 0 | 1 | 0 | ∞ |
| 15° | $\frac{\pi}{12}$ | $\frac{1}{4}(\sqrt{6} - \sqrt{2})$ | $\frac{1}{4}(\sqrt{6} + \sqrt{2})$ | $2 - \sqrt{3}$ | $2 + \sqrt{3}$ |
| 30° | $\frac{\pi}{6}$ | $\frac{1}{2}$ | $\frac{1}{2}\sqrt{3}$ | $\frac{1}{3}\sqrt{3}$ | $\sqrt{3}$ |
| 45° | $\frac{\pi}{4}$ | $\frac{1}{2}\sqrt{2}$ | $\frac{1}{2}\sqrt{2}$ | 1 | 1 |
| 60° | $\frac{\pi}{3}$ | $\frac{1}{2}\sqrt{3}$ | $\frac{1}{2}$ | $\sqrt{3}$ | $\frac{1}{3}\sqrt{3}$ |
| 75° | $\frac{5\pi}{12}$ | $\frac{1}{4}(\sqrt{6} + \sqrt{2})$ | $\frac{1}{4}(\sqrt{6} - \sqrt{2})$ | $2 + \sqrt{3}$ | $2 - \sqrt{3}$ |
| 90° | $\frac{\pi}{2}$ | 1 | 0 | $\pm\infty$ | 0 |

| Angle A in degrees | Angle A in radians | sin A | cos A | tan A | cot A |
|--------------------|--------------------|------------------------------------|-------------------------------------|-----------------------|-----------------------|
| 105° | $\frac{7\pi}{12}$ | $\frac{1}{4}(\sqrt{6} + \sqrt{2})$ | $-\frac{1}{4}(\sqrt{6} - \sqrt{2})$ | $-(2 + \sqrt{3})$ | $-(2 - \sqrt{3})$ |
| 120° | $\frac{2\pi}{3}$ | $\frac{1}{2}\sqrt{3}$ | $-\frac{1}{2}$ | $-\sqrt{3}$ | $-\frac{1}{\sqrt{3}}$ |
| 135° | $\frac{3\pi}{4}$ | $\frac{1}{2}\sqrt{2}$ | $-\frac{1}{2}\sqrt{2}$ | -1 | -1 |
| 150° | $\frac{5\pi}{6}$ | $\frac{1}{2}$ | $-\frac{1}{2}\sqrt{3}$ | $-\frac{1}{\sqrt{3}}$ | $-\sqrt{3}$ |
| 165° | $\frac{11\pi}{12}$ | $\frac{1}{4}(\sqrt{6} - \sqrt{2})$ | $-\frac{1}{4}(\sqrt{6} + \sqrt{2})$ | $-(2 - \sqrt{3})$ | $-(2 + \sqrt{3})$ |
| 180° | π | 0 | -1 | 0 | $\pm\infty$ |

✓ لگاریتم و خواص آن:

اگر a یک عدد حقیقی مثبت مخالف 1 باشد و اعداد حقیقی b و c به گونه‌ای باشند که: $b = a^c$ آنگاه c را لگاریتم b در مبنای a می‌نامند و با $\log_a b$ نشان می‌دهند. به عبارت دیگر داریم:

$$\log_a b = c$$

■ فقط اعداد مثبت لگاریتم دارند، یعنی عبارت $\log_a b$ فقط برای $b > 0$ تعریف می‌شود.

$$\log(bc) = \log b + \log c$$

■ برای $b, c > 0$ داریم:

$$\log(a+b) \neq \log a + \log b$$

■ در حالت کلی: برای هر $a, b > 0$ داریم:

$$\log \frac{b}{c} = \log b - \log c$$

■ برای $b, c > 0$ داریم:

$$\log(a-b) \neq \log a - \log b$$

■ در حالت کلی: برای هر $a, b > 0$ داریم:

$$\log b^x = x \log b$$

■ برای $b > 0$ و هر عدد حقیقی x داریم:

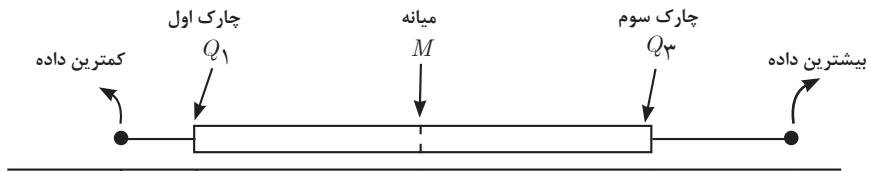
$$\log_a b = \frac{\log b}{\log a}$$

■ برای $a \neq 1$ و $a, b > 0$ داریم:

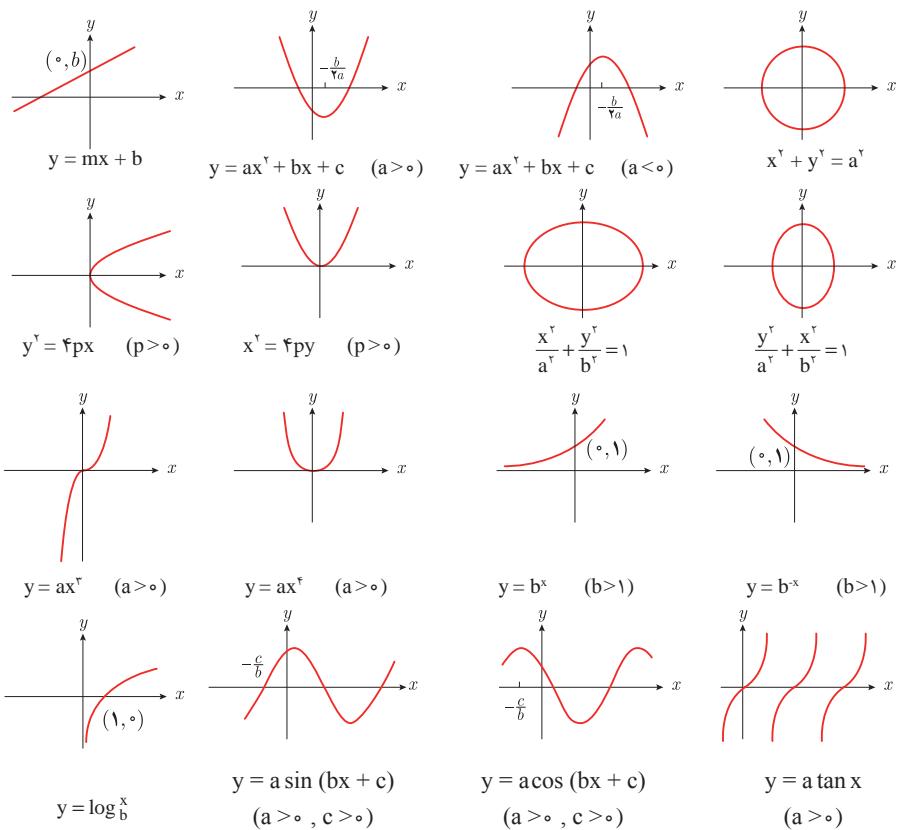
آمار توصیفی: ✓

- نمودار پراکنش دو کمیت، مجموعه‌ای از نقاط در صفحه مختصات است که طول و عرض هر نقطه، داده‌های مربوط به اندازه‌گیری‌های متناظر دو کمیت است.
- x و y دو کمیت مرتبط هستند. اگر مقادیر این دو کمیت برای بخشی از x ها در یک بازه، مشخص باشد، پیش‌بینی مقادیر y به ازای x ‌های مشخص در این بازه به کمک خط پرازش را برونویابی و پیش‌بینی مقادیر y به ازای x ‌های مشخص در خارج از این بازه را برونویابی می‌نمند.
- پس از مرتب کردن مقادیر داده‌ها، عددی را که تعداد داده‌های قبل از آن با تعداد داده‌های بعد از آن برابر است را میانه می‌نامند.

نمودار جعبه‌ای



نمودارها و منحنی‌ها



$$\lim_{x \rightarrow a} f(x) = A \quad \lim_{x \rightarrow a} g(x) = B \Leftarrow \text{اگر}$$

$$\lim_{x \rightarrow a} k = k \quad \lim_{x \rightarrow a} [k \cdot f(x)] = k \cdot \lim_{x \rightarrow a} f(x) = k \cdot A$$

$$\lim_{x \rightarrow a} [f(x) \pm g(x)] = \lim_{x \rightarrow a} f(x) \pm \lim_{x \rightarrow a} g(x) = A \pm B$$

$$\lim_{x \rightarrow a} [f(x) \cdot g(x)] = [\lim_{x \rightarrow a} f(x)] \cdot [\lim_{x \rightarrow a} g(x)] = A \cdot B$$

$$\lim_{x \rightarrow a} \frac{f(x)}{g(x)} = \frac{\lim_{x \rightarrow a} f(x)}{\lim_{x \rightarrow a} g(x)} = \frac{A}{B} \quad B \neq 0$$

$$p(x) \Rightarrow \text{چند جمله‌ای باشد} \quad \lim_{x \rightarrow a} p(x) = p(a)$$

$$\lim_{x \rightarrow a} [f(x)]^k = [\lim_{x \rightarrow a} f(x)]^k = A^k$$

■ پیوستگی و ناپیوستگی تابع‌ها

تابع f و یک نقطه a از دامنه آن را در نظر بگیرید. گوییم تابع f در نقطه a پیوسته است، هرگاه حد f در a موجود باشد و

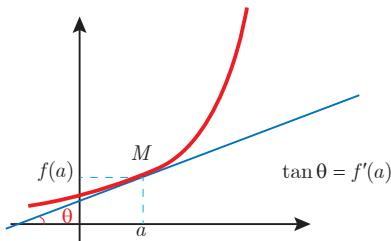
$$\lim_{x \rightarrow a} f(x) = f(a)$$

در غیر این صورت گوییم تابع f در نقطه a ناپیوسته است. اگر تابعی در همه نقاط دامنه خود پیوسته باشد، آن را تابعی پیوسته می‌نامند.

مشتق و شب خط مماس بر نمودار تابع ✓

فرض کنید تابع f در نقطه a از دامنه خود مشتق پذیر باشد. در این صورت، $(a, f'(a))$ نشان‌دهنده

شب خط مماس بر نمودار این تابع در نقطه a است. $M = \begin{bmatrix} a \\ f(a) \end{bmatrix}$



مشتق تابع

$$m_{\tan} = \lim_{h \rightarrow 0} \frac{f(x_1 + h) - f(x_1)}{h}$$

$$f'(x) = \lim_{h \rightarrow 0} \frac{f(x + h) - f(x)}{h}$$

$$f(x) = k \quad f'(x) = 0.$$

$$f(x) = x^n \quad f'(x) = nx^{n-1}$$

$$f(x) = k \cdot g(x) \quad f'(x) = k \cdot g'(x)$$

$$f(x) = u(x) \pm v(x) \quad f'(x) = u'(x) \pm v'(x).$$

$$f(x) = u(x) \cdot v(x) \quad f'(x) = u(x) \cdot v'(x) + v(x) \cdot u'(x).$$

$$f(x) = u(x)/v(x) \quad f'(x) = \frac{v(x) \cdot u'(x) - u(x) \cdot v'(x)}{[v(x)]^2}.$$

$$y = f[g(x)] \quad \frac{dy}{dx} = f'[g(x)] \cdot g'(x).$$

اندازه‌گیری و دستگاه بین‌المللی یکاها

کمیت‌های اصلی و یکای آنها

| نماد یکا | نام یکا | کمیت |
|----------|------------|----------------|
| m | متر | طول |
| kg | کیلوگرم | جرم |
| s | ثانیه | زمان |
| K | کلوین | دما |
| mol | مول | مقدار ماده |
| A | آمپر | جريان الکتریکی |
| cd | کنده (شمع) | شدت روشنایی |

یکای فرعی

| یکای فرعی | SI | کمیت |
|----------------------------------|------------------|--------------|
| m/s | m/s | تنددی و سرعت |
| m/s ^r | m/s ^r | شتاب |
| kg.m/s ^r | (N) | نیرو |
| kg/ms ^r | (Pa) | فشار |
| kgm ^r /s ^r | (J) | انرژی |

مقادیر تقریبی برخی طول‌های اندازه‌گیری شده

| جسم | طول | جسم | طول |
|--|------------------------|---------------------------------------|------------------------|
| فاضله منظومه شمسی تا نزدیک‌ترین کهکشان | 2.18×10^{11} | فاضله منظومه شمسی تا نزدیک‌ترین ستاره | 4×10^{16} |
| یک سال نوری | 9×10^{15} | شعاع مدار میانگین زمین به دور خورشید | 1.5×10^{11} |
| فاضله میانگین زمین از زمین | 3.84×10^8 | فاضله میانگین زمین | 6.4×10^6 |
| فاضله ماهواره‌های مخابراتی از زمین | 3.6×10^7 | | |
| فاضله منظومه شمسی تا زمین | 9×10^8 | | |
| فاضله منظومه شمسی تا نزدیک‌ترین کهکشان | 5×10^{-3} | اندازه ذرات کوچک گرد و خاک | 1×10^{-4} |
| اندازه یاخته‌های بیشتر موجودات زنده | 1×10^{-5} | اندازه بیشتر میکروب‌ها | $0.2-2 \times 10^{-6}$ |
| قطر اتم هیدروژن | 1.06×10^{-10} | قطر هسته اتم هیدروژن (قطر پروتون) | 1.75×10^{-15} |
| فاضله منظومه شمسی تا نزدیک‌ترین کهکشان | 9×10^1 | طول زمین فوتیال | 5×10^{-3} |

مقادیر تقریبی برخی جرم‌های اندازه‌گیری شده

| جسم (kg) | جسم (kg) | جسم |
|-----------------------|-------------|-------------------------------------|
| 7×10^1 | انسان | 1×10^{53} عالم قلیل مشاهده |
| 1×10^{-1} | قورباغه | 7×10^{41} کهکشان راه شیری |
| 1×10^{-5} | پشه | 2×10^{30} خورشید |
| 1×10^{-15} | باکتری | 6×10^{24} زمین |
| $1/6 \times 10^{-27}$ | اتم هیدروژن | $7/34 \times 10^{22}$ ماه |
| $9/1 \times 10^{-31}$ | الکترون | 1×10^{-3} کوسمه |

مقادیر تقریبی برخی از بازه‌های اندازه‌گیری شده

| بازه زمانی | ثانیه |
|----------------------------|-----------------------|
| سن عالم | 5×10^{17} |
| سن زمین | $1/43 \times 10^{17}$ |
| میانگین عمر یک انسان | 2×10^9 |
| یک سال | $3/15 \times 10^7$ |
| یک روز | $8/6 \times 10^4$ |
| زمان بین دو ضربان عادی قلب | 8×10^{-1} |

واحدهای اندازه‌گیری انگلیسی

۱ واحدهای اندازه‌گیری طول

۱ میلی‌متر (mm) = $25/4$ سانتی‌متر (cm) = $2/5$ اینچ (in)

۱ فوت (ft) = ۱۲ اینچ (in)

۱ فوت (ft) = 36 اینچ (in) $\cong 90$ سانتی‌متر (cm)

۱ فوت (ft) = 5280 متر (m) $= 1609/344$ اینچ (in) $= 63360$ mil (mil) مایل خشکی

۱ فوت (ft) = 1853 متر (m) $\cong 6080$ مایل دریایی

۱ مایل خشکی $= 1/15$ مایل دریایی

| ضریب تبدیل (با تقریب کمتر از ۰/۰۱) | به | برای تبدیل از |
|------------------------------------|-----------|---------------|
| ۱/۶۱ | کیلومتر | مایل |
| ۲/۵۴ | سانتی‌متر | اینچ |
| ۰/۳۱ | متر | فوت |
| ۰/۹۱ | متر | یارد |
| ۰/۶۲ | مایل | کیلومتر |
| ۰/۳۹ | اینچ | سانتی‌متر |
| ۳/۲۸ | فوت | متر |
| ۱/۰۹ | یارد | متر |

۲ واحدهای اندازه‌گیری جرم

$$1 \text{ اونس (oz)} = 0/035 \text{ گرم (g)} \quad 1 \text{ گرم (g)} = 28 \text{ اونس (oz)}$$

$$1 \text{ کیلوگرم (kg)} = 35/27 \text{ اونس (oz)} \quad 1 \text{ اونس (oz)} = 16 \text{ پوند (lb)}$$

$$1 \text{ کیلوگرم (kg)} = 0/45 \text{ پوند (lb)} \quad 1 \text{ پوند (lb)} = 220 \text{ تن (T)}$$

۳ واحدهای اندازه‌گیری حجم

$$1 \text{ میلی‌لیتر (ml)} = 5 \text{ قاشق چایخوری (tsp)}$$

$$1 \text{ میلی‌لیتر (ml)} = 15 \text{ قاشق سوپ‌خوری (tbsp)}$$

$$1 \text{ میلی‌لیتر (ml)} = 240 \text{ فنجان (C)}$$

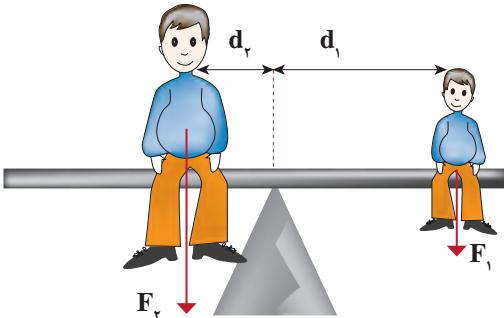
پیشوندهای مورد استفاده در دستگاه SI

| نماد | پیشوند | ضریب | نماد | پیشوند | ضریب |
|-------|--------|------------|------|-------------|-----------|
| y | یوکتو | 10^{-24} | Y | یوتا | 10^{24} |
| z | زیتو | 10^{-21} | Z | زتا | 10^{21} |
| a | آتو | 10^{-18} | E | اگزا | 10^{18} |
| f | فِمتو | 10^{-15} | P | پِتا | 10^{15} |
| p | پیکو | 10^{-12} | T | تِرا | 10^{12} |
| n | نانو | 10^{-9} | G | گیگا (جیگا) | 10^9 |
| μ | میکرو | 10^{-6} | M | مِگا | 10^6 |
| m | میلی | 10^{-3} | k | کیلو | 10^3 |
| c | سانتی | 10^{-2} | h | هِکتو | 10^2 |
| d | دِسی | 10^{-1} | da | دِکا | 10^1 |

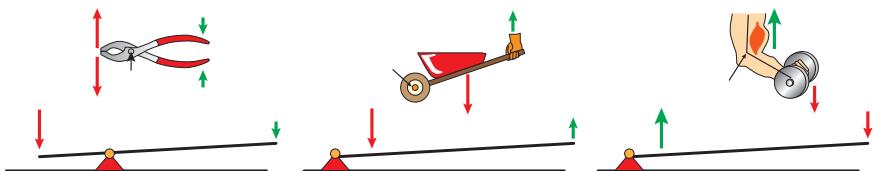


پیشوندهای کوچک کننده یکای متر

اهرم‌ها



گشتاور نیروی ساعتگرد = گشتاور نیروی پاد ساعتگرد
 $d_2 \times f_2 = d_1 \times f_1$

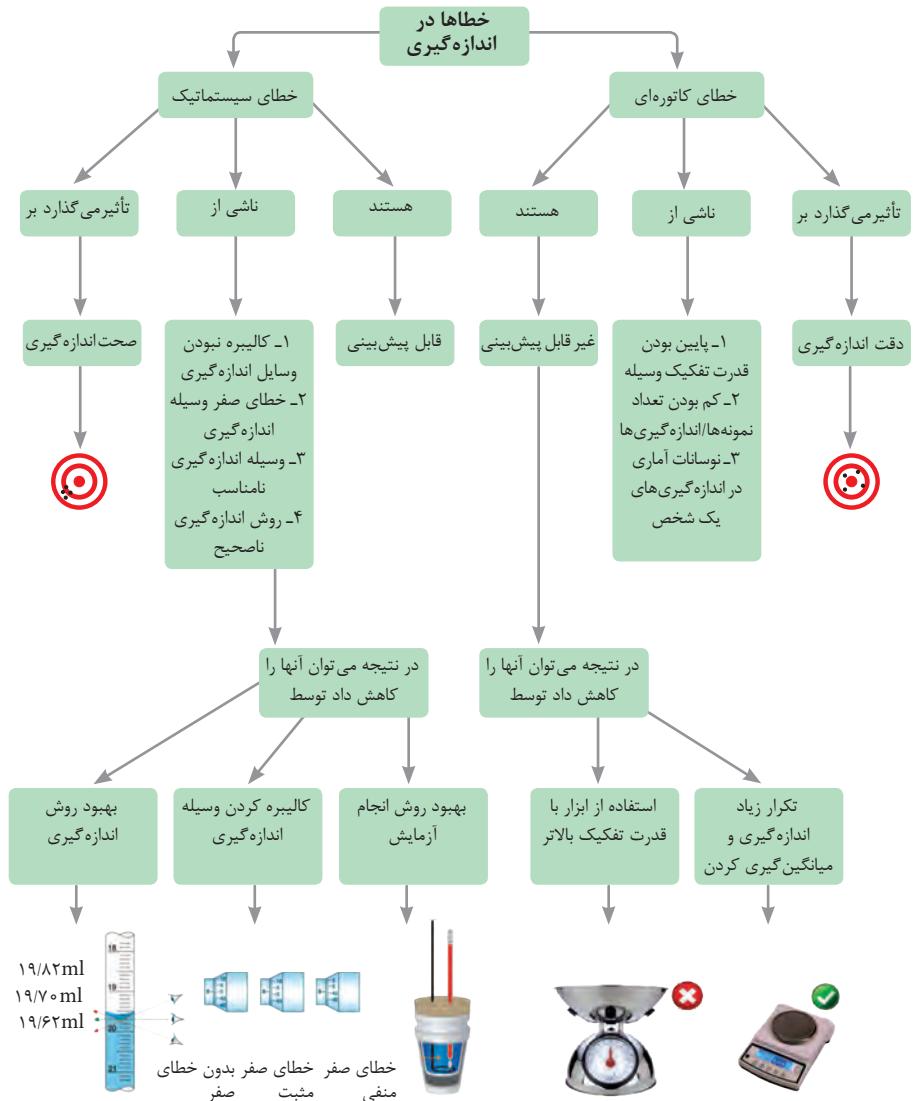


مزیت مکانیکی

$$\text{مزیت مکانیکی} = \frac{\text{بازوی محرك}}{\text{بازوی مقاوم}} = \frac{\text{اندازه نیروی مقاوم}}{\text{اندازه نیروی محرك}}$$

| کاربرد | فرمول (معادله، رابطه) |
|--|--|
| جریان مقاومت‌های موازی | $I_1 + I_2 + I_3 = I_{eq}$ |
| ولتاژ مقاومت‌های موازی | $V_1 = V_2 = V_3 = V_{eq}$ |
| مقاومت معادل مقاومت‌های موازی | $\frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} + \frac{1}{R_3} = \frac{1}{R_{eq}}$ |
| فشار و ارتباط آن با نیروی عمودی و سطح تماس | $P = \frac{F}{A}$ |
| اختلاف فشار دو نقطه شاره ساکن | $P_3 - P_1 = +\rho g \Delta h$ |
| فشار یک نقطه شاره ساکن | $p = \rho g \Delta h + p_{atm}$ |
| اصل پاسکال | $P_3 = P_1 \Rightarrow \frac{F_3}{A_3} = \frac{F_1}{A_1}$ |
| چگالی | $\rho = \frac{m}{v}$ |
| چگالی نسبی | $d = \frac{\rho_3}{\rho_1}$ |
| رابطه دما در مقیاس سلسیوس و مقیاس فارنهایت | $F = \frac{9}{5}\theta + 32$ |
| رابطه دما در مقیاس سلسیوس و مقیاس کلوین | $T = \theta + 273$ |
| رابطه دما در مقیاس فارنهایت و مقیاس کلوین | $T = (F + 459) \div 1.8$ |
| مقدار گرمایی داده شده به یک جسم | $Q = mC(\theta_3 - \theta_1) = mC\Delta\theta$ |
| تعادل گرمایی | $Q_1 + Q_2 + Q_3 + \dots = 0$ |
| گرمای منتقل شده از طریق رسانش | $Q = \frac{KAt(T_3 - T_1)}{L} = \frac{KAt\Delta T}{L}$ |
| انبساط خطی | $L_3 - L_1 = \alpha L_1 \Delta \theta$ $L_3 = L_1 (1 + \alpha \Delta \theta)$ |
| انبساط سطحی | $A_3 - A_1 = 2\alpha A_1 \Delta \theta$ $A_3 = A_1 (1 + 2\alpha \Delta \theta)$ |
| انبساط حجمی | $V_3 - V_1 = 3\alpha V_1 \Delta \theta$ $V_3 = V_1 (1 + 3\alpha \Delta \theta)$ |

| کاربرد | فرمول (معادله، رابطه) | کاربرد | فرمول (معادله، رابطه) |
|---------------------------------------|---|---|---|
| نیروی وزن | $g = \frac{w}{m} \rightarrow w = mg$ | بازه زمانی | $\Delta t = t_f - t_i$ |
| بیشینه نیروی اصطکاک ایستایی | $f_{s(max)} = \mu_s N$ | جایگایی | $\Delta x = x_f - x_i$ |
| نیروی اصطکاک جنبشی | $f_k = \mu_k N$ | سرعت متوسط | $\bar{v} = \frac{x_f - x_i}{t_f - t_i} = \frac{\Delta x}{\Delta t}$ |
| شدت جریان الکتریکی متوسط | $I = \frac{\Delta q}{\Delta t}$ | رابطه مکان زمان حرکت یکنواخت | $x = vt + x_0$ |
| قانون اهم | $R = \frac{V}{I}$ | شتاب متوسط | $\bar{a} = \frac{\Delta v}{\Delta t}$ |
| مقاومت رساناهای فلزی در دمای ثابت | $R = \frac{\rho L}{A}$ | شتاب لحظه‌ای حرکت با شتاب ثابت | $a = \bar{a} = \frac{\Delta v}{\Delta t}$ |
| انرژی الکتریکی مصرفی | $U = I^2 R t$ | رابطه سرعت زمان حرکت با شتاب ثابت | $v = v_0 + at$ |
| توان مصرفی | $P = I^2 R$ و $P = \frac{U}{t}$ $P = VI$ و $P = \frac{V^2}{R}$ | سرعت متوسط در حرکت با شتاب ثابت | $\bar{v} = \frac{v_f + v_i}{2}$ |
| جریان مقاومت‌های متواالی (سری) | $I_v = I_r = I_\varphi = I_{eq}$ | رابطه مستقل از زمان در حرکت با شتاب ثابت | $v_f - v_i = 2a(x - x_0)$ |
| ولتاژ مقاومت‌های متواالی (سری) | $V_v + V_r + V_\varphi = V_{eq}$ | رابطه جابه‌جایی در حرکت با شتاب ثابت | $\Delta x = x_f - x_i = \frac{1}{2}at^2 + v_0 t$ |
| مقاومت معادل مقاومت‌های متواالی (سری) | $R_v + R_r + R_\varphi = R_{eq}$ | قانون دوم نیوتون | $\vec{a} = \frac{\vec{F}}{m}$ |



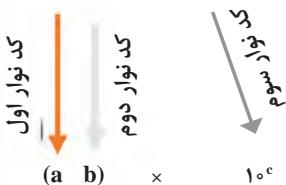
کدهای رنگی مقاومت



انواع مقاومت ثابت



مقدار مقاومت درصد خطأ



نحوه خواندن مقاومت رنگی

| رنگ | کد رنگ | درصد خطأ |
|---------|--------|----------|
| سیاه | ۰ | - |
| قهوه‌ای | ۱ | ۱ درصد |
| قرمز | ۲ | ۲ درصد |
| نارنجی | ۳ | ۳ درصد |
| زرد | ۴ | ۴ درصد |
| سبز | ۵ | - |
| آبی | ۶ | - |
| بنفش | ۷ | - |
| خاکستری | ۸ | - |
| سفید | ۹ | - |
| طلایی | - | ۵ درصد |
| نقره‌ای | - | ۱۰ درصد |

ضریب انبساط طولی برخی اجسام

| ماده | $\frac{1}{k}$ | ماده | $\frac{1}{k}$ |
|-------------|------------------------|-----------|---------------------|
| الماس | $1/2 \times 10^{-6}$ | مس | 17×10^{-6} |
| شیشه پرکس | $3/2 \times 10^{-6}$ | برنج | 19×10^{-6} |
| شیشه معمولی | $9-12 \times 10^{-6}$ | آلومینیوم | 23×10^{-6} |
| فولاد | $11-13 \times 10^{-6}$ | سرب | 29×10^{-6} |
| بتن | $10-14 \times 10^{-6}$ | (°C) | 51×10^{-6} |

ضریب انبساط حجمی چند مایع در
دماهی حدود 20°C

گرمای ویژه برخی از مواد*

| گرمای ویژه J/kg.K | ماده | نحوه محاسبه |
|----------------------------|--------------------------------------|-------------|
| ۱۲۸ | سرپ | |
| ۱۳۴ | تنگستن | |
| ۲۳۶ | نقره | |
| ۳۸۶ | مس | |
| ۹۰۰ | آلومینیوم | |
| ۳۸۰ | برنج | |
| ۴۵۰ | نوعی فولاد (آلیاژ آهن با 2% کربن) | |
| ۴۹۰ | فولاد زنگنزن | |
| ۱۳۵۶ | چوب | |
| ۷۹۰ | گرانیت | |
| ۸۰۰ | پتون | |
| ۸۴۰ | شیشه | |
| ۲۲۲۰ | یخ | |
| ۱۴۰ | جیوه | |
| ۲۴۲۰ | اتانول | |
| ۳۹۰۰ | آب دریا | |
| ۴۱۸۷ | آب | |

| ضریب انبساط طولی $\frac{1}{k}$ | ماده |
|--------------------------------|------------|
| $0/18 \times 10^{-3}$ | جیوه |
| $0/27 \times 10^{-3}$ | آب |
| $0/49 \times 10^{-3}$ | گلیسیرین |
| $0/70 \times 10^{-3}$ | روغن زیتون |
| $0/76 \times 10^{-3}$ | پارافین |
| $1/00 \times 10^{-3}$ | بنزین |
| $1/09 \times 10^{-3}$ | اتانول |
| $1/10 \times 10^{-3}$ | استیک اسید |
| $1/25 \times 10^{-3}$ | بنزن |
| $1/27 \times 10^{-3}$ | کلروفرم |
| $1/43 \times 10^{-3}$ | استون |
| $1/60 \times 10^{-3}$ | اتر |
| $2/45 \times 10^{-3}$ | آمونیاک |

* تمام نقاط غیر از یخ در دماهی 20°C

چگالی برخی مواد متداول

| $\rho(\text{kg/m}^3)$ | ماده | $\rho(\text{kg/m}^3)$ | ماده |
|-----------------------|-----------|-----------------------|-----------|
| $1/00 \times 10^3$ | آب | $0/917 \times 10^3$ | یخ |
| $1/26 \times 10^3$ | گلیسیرین | $2/70 \times 10^3$ | آلومینیوم |
| $0/806 \times 10^3$ | اتیل الکل | $7/86 \times 10^3$ | آهن |
| $0/879 \times 10^3$ | بنزن | $8/92 \times 10^3$ | مس |
| $13/6 \times 10^3$ | جیوه | $10/5 \times 10^3$ | نقره |
| $1/29$ | هوای | $11/3 \times 10^3$ | سرپ |
| $1/79 \times 10^{-1}$ | هليم | $19/1 \times 10^3$ | اورانیوم |
| $1/43$ | اکسیژن | $19/3 \times 10^3$ | طلاء |
| $8/99 \times 10^{-3}$ | هیدروژن | $21/4 \times 10^3$ | پلاتین |

داده های این جدول در دماهی صفر درجه (${}^{\circ}\text{C}$) سلسیوس و فشار یک اتمسفر اندازه گیری و گزارش شده اند.

جدول تناوبی عنصرها

| ۱ | H هیدروژن ۱...۱۰۰ | ۲ | ۳ | ۴ | ۵ | ۶ | ۷ | ۸ | ۹ | ۱۰ | ۱۱ | ۱۲ | ۱۳ | ۱۴ | ۱۵ | ۱۶ | ۱۷ | |
|----|--------------------------------|---------------------------|----------------------------|-----------------------------|----------------------------|---------------------------|----------------------------|----------------------------|----------------------------|---------------------------|-----------------------------|----------------------------|----------------------------|--------------------------|----|----|----|--|
| Li | Be بئریم ۱۰۰...۱۰۱ | V | Ti | Cr کربنیک ۱۰۱...۱۰۲ | Mn مینیم ۱۰۲...۱۰۳ | Fe فیرم ۱۰۳...۱۰۴ | Ni نیکل ۱۰۴...۱۰۵ | Cu کوبالت ۱۰۵...۱۰۶ | Zn زنکن ۱۰۶...۱۰۷ | Ga گالیم ۱۰۷...۱۰۸ | Ge جیرمونیم ۱۰۸...۱۰۹ | As اسیم ۱۰۹...۱۱۰ | Br بروم ۱۱۰...۱۱۱ | Kr کریوم ۱۱۱...۱۱۲ | | | | |
| Na | Mg مگنیزیم ۱۰۰...۱۰۱ | Al | Si سیلیسیم ۱۰۱...۱۰۲ | Al آلومینیم ۱۰۲...۱۰۳ | Si سیلیسیم ۱۰۳...۱۰۴ | P پریم ۱۰۴...۱۰۵ | S سیلیسیم ۱۰۵...۱۰۶ | Cl کلریم ۱۰۶...۱۰۷ | Ar آرگون ۱۰۷...۱۰۸ | | | | | | | | | |
| Ca | Sc سکلیپسیم ۱۰۰...۱۰۱ | Ti | V ویلمیت ۱۰۱...۱۰۲ | Cr کربنیک ۱۰۲...۱۰۳ | Mn مینیم ۱۰۳...۱۰۴ | Fe فیرم ۱۰۴...۱۰۵ | Ni نیکل ۱۰۵...۱۰۶ | Cu کوبالت ۱۰۶...۱۰۷ | Zn زنکن ۱۰۷...۱۰۸ | Ga گالیم ۱۰۸...۱۰۹ | Ge جیرمونیم ۱۰۹...۱۱۰ | As اسیم ۱۱۰...۱۱۱ | Br بروم ۱۱۱...۱۱۲ | Kr کریوم ۱۱۱...۱۱۲ | | | | |
| K | Ca کالیمیم ۱۰۰...۱۰۱ | Y | Ta | Cr کربنیک ۱۰۱...۱۰۲ | Tc تکنیک ۱۰۲...۱۰۳ | Mo مولمیم ۱۰۳...۱۰۴ | Ru رولمیم ۱۰۴...۱۰۵ | Pd پولمیم ۱۰۵...۱۰۶ | Ag اگریم ۱۰۶...۱۰۷ | In ینکنیم ۱۰۷...۱۰۸ | Sn سنکنیم ۱۰۸...۱۰۹ | Bi بیکنیم ۱۰۹...۱۱۰ | | | | | | |
| Rb | Sr سیریم ۱۰۰...۱۰۱ | Yb | La | Y یوتیم ۱۰۱...۱۰۲ | Tl تالیم ۱۰۲...۱۰۳ | Os اوسمیم ۱۰۳...۱۰۴ | Ir ایریدیم ۱۰۴...۱۰۵ | Pt پلاتین ۱۰۵...۱۰۶ | Au اوگانیم ۱۰۶...۱۰۷ | Hg هگنیم ۱۰۷...۱۰۸ | Po پولونیم ۱۰۸...۱۰۹ | | | | | | | |
| Cs | Ba بائیم ۱۰۰...۱۰۱ | Lu | Lu | Ta تالیم ۱۰۱...۱۰۲ | W ویلمیت ۱۰۲...۱۰۳ | Re ریتمیم ۱۰۳...۱۰۴ | Os اوسمیم ۱۰۴...۱۰۵ | Ir ایریدیم ۱۰۵...۱۰۶ | Pt پلاتین ۱۰۶...۱۰۷ | Hg هگنیم ۱۰۷...۱۰۸ | Po پولونیم ۱۰۸...۱۰۹ | | | | | | | |
| Fr | Ra رایم ۱۰۰...۱۰۱ | Fr | Db | Rf ریتمیم ۱۰۱...۱۰۲ | Sg سیگنیم ۱۰۲...۱۰۳ | Bh بیکنیم ۱۰۳...۱۰۴ | Mt متالیم ۱۰۴...۱۰۵ | Ds دیکنیم ۱۰۵...۱۰۶ | Rg ریگنیم ۱۰۶...۱۰۷ | Cn کنیم ۱۰۷...۱۰۸ | Uuu یوویو ۱۰۸...۱۰۹ | Uus یوویوس ۱۰۹...۱۱۰ | Uuo یوویوو ۱۱۰...۱۱۱ | | | | | |
| La | Ce سیکنیم ۱۰۰...۱۰۱ | Pr پریم ۱۰۱...۱۰۲ | Nd نیدیم ۱۰۲...۱۰۳ | Pm پرمیم ۱۰۳...۱۰۴ | Sm سیمیم ۱۰۴...۱۰۵ | Eu یوویم ۱۰۵...۱۰۶ | Gd گدیم ۱۰۶...۱۰۷ | Tb تبیم ۱۰۷...۱۰۸ | Dy دیم ۱۰۸...۱۰۹ | Ho هوبیم ۱۰۹...۱۱۰ | Er ئریم ۱۱۰...۱۱۱ | | | | | | | |
| Ac | Th تیومیم ۱۰۰...۱۰۱ | Pa پاکنیم ۱۰۱...۱۰۲ | U یوتیم ۱۰۲...۱۰۳ | Np نیوتونیم ۱۰۳...۱۰۴ | Pu پولونیم ۱۰۴...۱۰۵ | Am امیم ۱۰۵...۱۰۶ | Cm کامیم ۱۰۶...۱۰۷ | Cf کافنیم ۱۰۷...۱۰۸ | | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | | | | | | | | | |

عدد اتمی
عنصر
حیدروژن

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

جزء اتمی مایع

جزء اتمی گاز

جزء اتمی مخلوط

جزء اتمی هیدروژن

جزء اتمی شبه فلز

جزء اتمی فلز

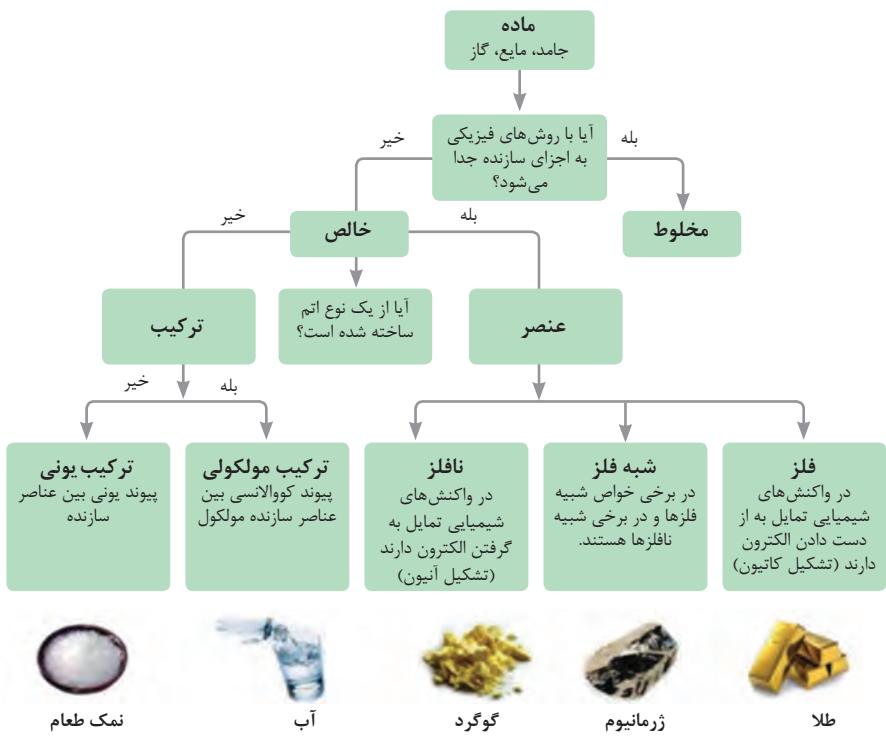
جزء اتمی ناگزین

جزء اتمی حاد

ثابت تفکیک اسیدها (Ka) و بازها (Kb)

توجه: در شرایط یکسان (دما و غلظت) هر چه ثابت تفکیک اسید یا بازی بزرگ‌تر باشد، آن اسید یا باز قوی‌تر است.

| ثابت تفکیک (Ka) | فرمول شیمیابی | نام اسید | ثابت تفکیک (K _a) | فرمول شیمیابی | نام اسید |
|------------------------------|---|---------------------|------------------------------|---|---------------------|
| 6.9×10^{-3} | H ₃ PO ₄ | فسفریک اسید | اسید قوی | HClO ₄ | پر کلریک اسید |
| 1.3×10^{-3} | CH ₃ ClCO ₂ H | کلرو استیک اسید | اسید قوی | H ₂ SO ₄ | سولفوریک اسید |
| 7.4×10^{-4} | C ₆ H ₅ O ₇ | سیتریک اسید | اسید قوی | HI | هیدروکلریک اسید |
| 6.3×10^{-4} | HF | هیدروفلوئوریک اسید | اسید قوی | HCl | هیدروکلریک اسید |
| 5.6×10^{-4} | HNO ₂ | نیترو اسید | اسید قوی | HNO ₃ | نیتریک اسید |
| 6.2×10^{-5} | C ₆ H ₅ CO ₂ H | بنزوئیک اسید | 2.2×10^{-1} | CCl ₃ CO ₂ H | تری کلرو استیک اسید |
| 1.7×10^{-5} | CH ₃ CO ₂ H | استیک اسید | 1.8×10^{-1} | H ₂ CrO ₄ | کرومیک اسید |
| 4.5×10^{-7} | H ₂ CO ₂ | کربنیک اسید | 1.7×10^{-1} | HIO ₃ | یدیک اسید |
| 8.9×10^{-8} | H ₂ S | هیدرو سولفوریک اسید | 5.6×10^{-1} | C ₂ H ₅ O ₄ | اگرالیک اسید |
| 4×10^{-8} | HClO | هیپوکلرو اسید | 5×10^{-2} | H ₃ PO ₂ | فسفو اسید |
| 5.4×10^{-10} | H ₃ BO ₃ | بوریک اسید | 4.5×10^{-1} | CHCl ₃ CO ₂ H | دی کلرو استیک اسید |
| | | | 1.4×10^{-2} | H ₂ SO ₃ | سولفورو اسید |
| ثابت تفکیک (K _b) | فرمول شیمیابی | نام باز | ثابت تفکیک (K _b) | فرمول شیمیابی | نام باز |
| 4×10^{-4} | C ₆ H ₅ NH ₂ | بوتیل آمین | باز قوی | KOH | پتاسیم هیدروکسید |
| 6.3×10^{-5} | (CH ₃) ₂ N | تری متیل آمین | باز قوی | NaOH | سدیم هیدروکسید |
| 1.8×10^{-5} | NH ₃ | آمونیاک | باز قوی | Ba(OH) ₂ | باریم هیدروکسید |
| 1.7×10^{-9} | C ₆ H ₅ N | پیریدین | باز قوی | Ca(OH) ₂ | کلسیم هیدروکسید |
| 7.4×10^{-10} | C ₆ H ₅ NH ₂ | آنیلین | 5.4×10^{-4} | (CH ₃) ₂ NH | دی متیل آمین |
| | | | 4.5×10^{-4} | C ₆ H ₅ NH ₂ | اتیل آمین |



نمک طعام



آب



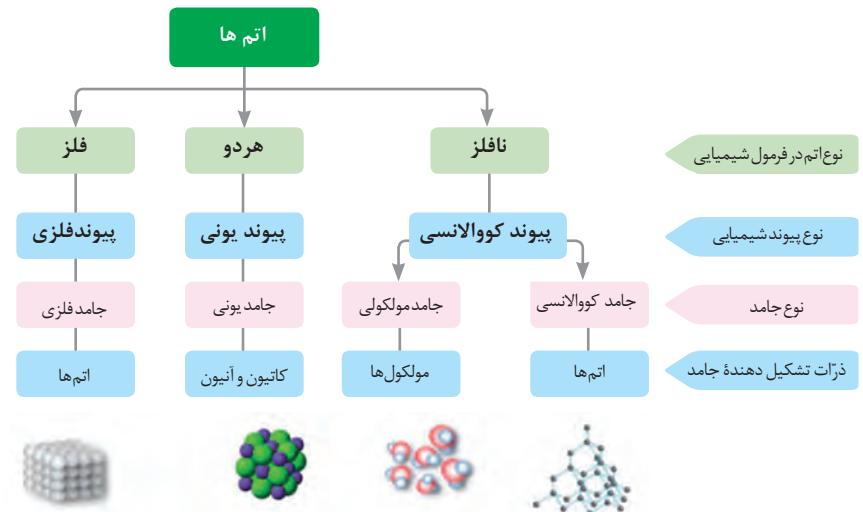
گوگرد



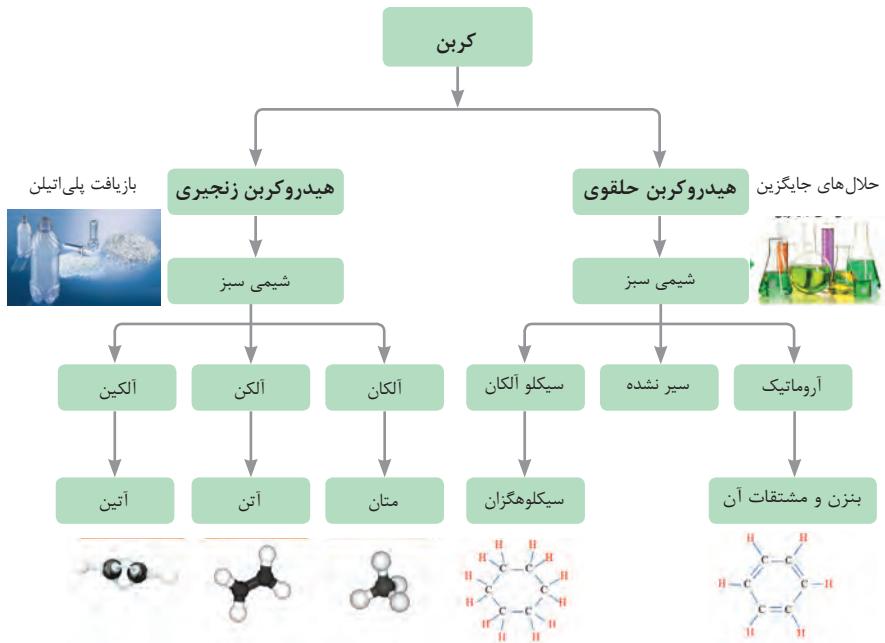
ژرمانیوم

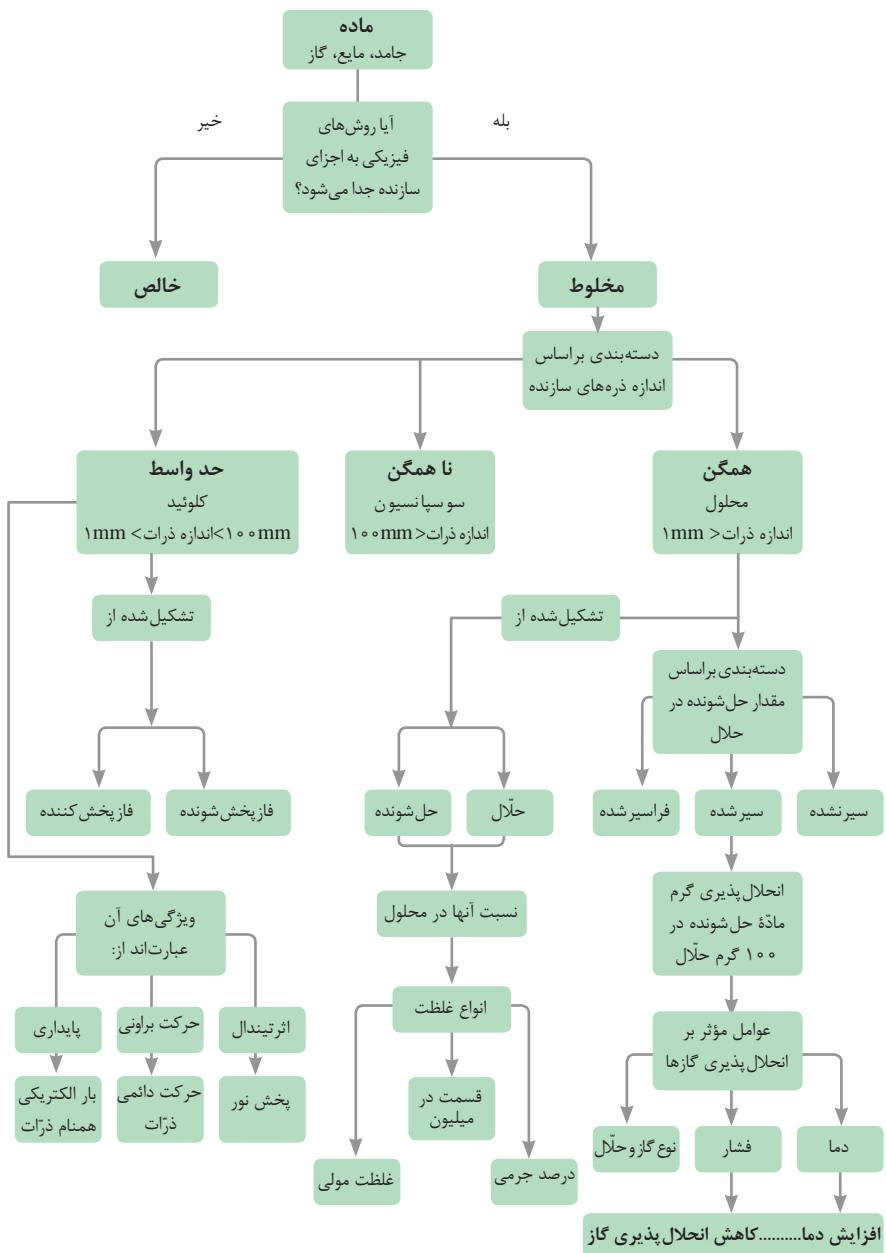


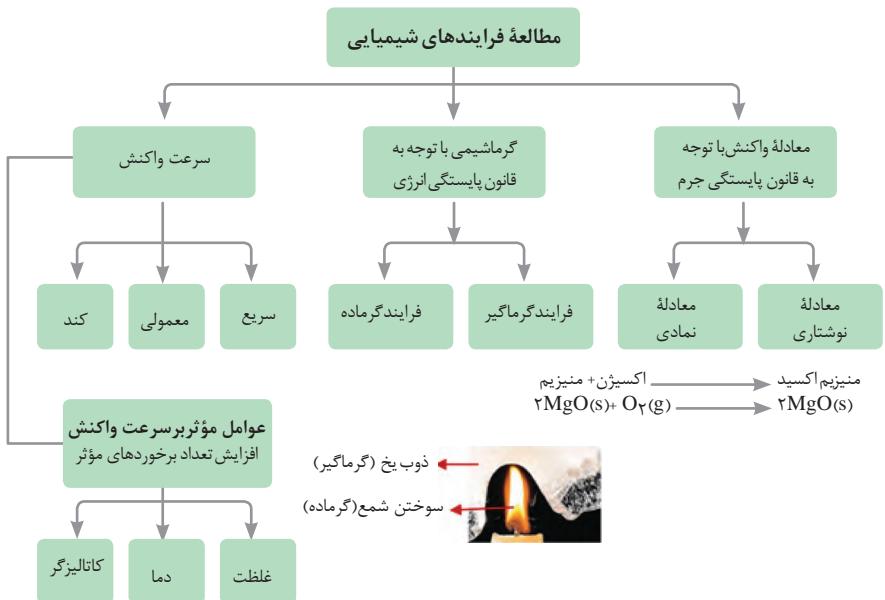
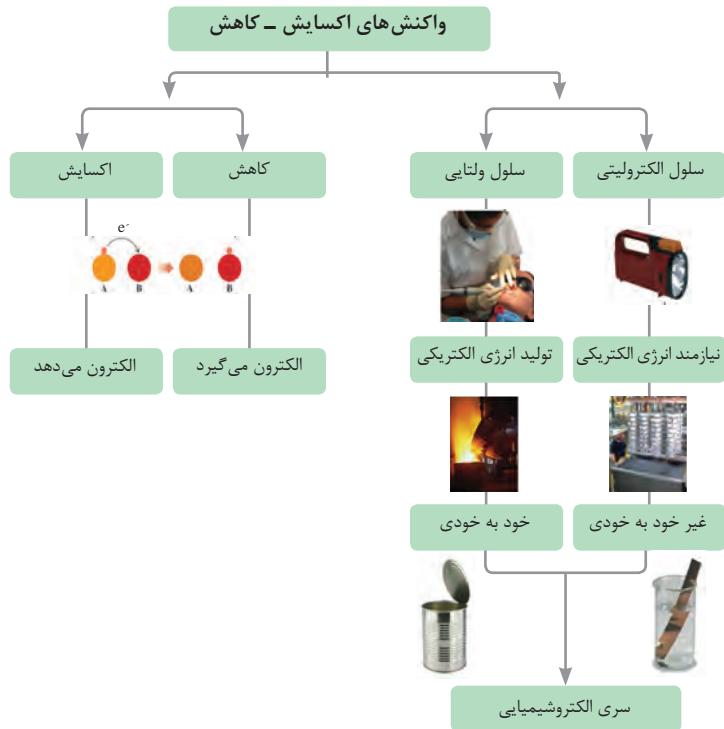
طلاء



| نمونه‌ها | نام کلوئید | حالت فیزیکی | نوع کلوئید | فاز پخش کننده | فاز پخش شونده |
|--|--------------|-------------|--------------|---------------|---------------|
| - | - | - | - | گاز | گاز |
| کفت صابون | کفت | مایع | گاز در مایع | مایع | |
| سنگ پا، یونالیت | کفت جامد | جامد | گاز در جامد | جامد | |
| مه، افسانه‌ها (اسپری‌ها) | آبروسول مایع | گاز | مایع در گاز | گاز | مایع |
| شیر، کره، مایونیز | امولسیون | مایع | مایع در مایع | مایع | |
| ژله، ژل موی سر | ژل | جامد | مایع در جامد | جامد | |
| دود، غبار | آبروسول جامد | گاز | جامد در گاز | گاز | جامد |
| رنگ‌های روغنی، چسب مایع | سول | مایع | جامد در مایع | مایع | |
| سرامیک، شیشه، رنگی، یاقوت، لعل، فیروزه | سول جامد | جامد | جامد در جامد | جامد | |





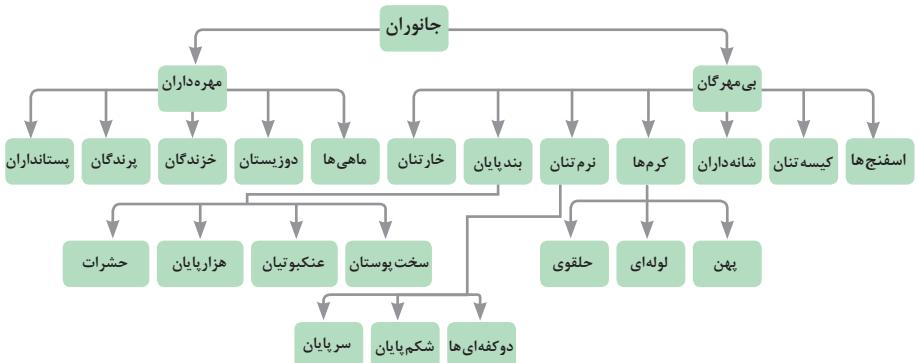


| ساختار سلولی | درشت مولکول | واحد سازنده | |
|--------------|-------------|-------------|--------------|
| | | | گلوكز |
| | | | اسید نوکلئیک |
| | | | آمینواسید |
| | | | اسید چرب |

تصویر انواع درشت مولکول‌های شرکت‌کننده در ساختار یاخته‌ها

سازمان‌بندی یاخته‌ها

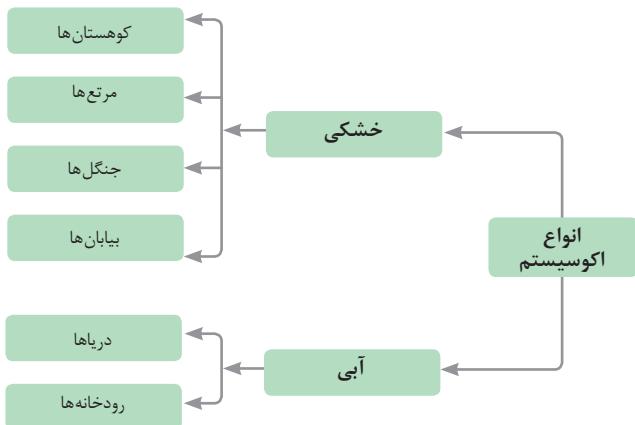




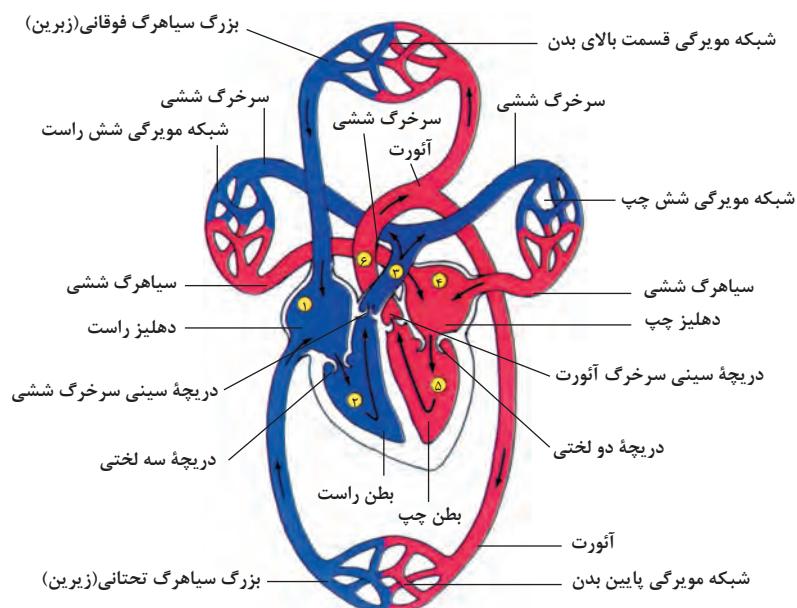
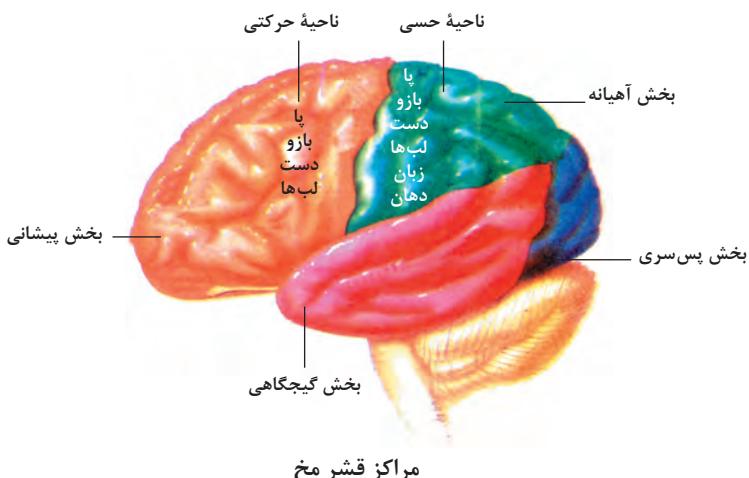
تصویر گروه های اصلی جانوران

جدول فهرست منابع طبیعی

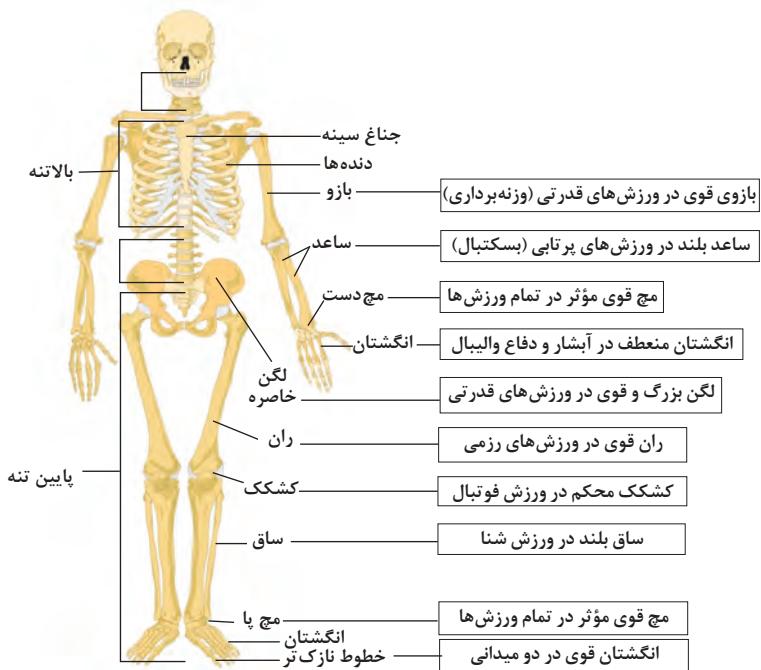
| نوع منبع | موضوعات |
|---------------|---|
| منابع گیاهی | جنگل ها و مراع و کشاورزی |
| منابع جانوری | حیات وحش و دامپروری |
| منابع میکروبی | مجموعه قارچ ها و باکتری ها |
| منابع جوی | مدت زمان دریافت نور، شدت نور خورشید، دما، شدت باد، رطوبت، ابرناکی و انواع بارش |
| منابع آبی | انواع آب: سفره های آب زیرزمینی، چشمه ها، روان آب ها، آبگیرها، دریاها و آقیانوس ها |
| منابع خاکی | انواع خاک و بستر سنگی - کوه، تپه، دره و دشت |
| منابع کانی | فلزات و سنگ های قیمتی |
| منابع فسیلی | نفت، گاز و زغال سنگ |
| منابع انسانی | تمام افراد جامعه |



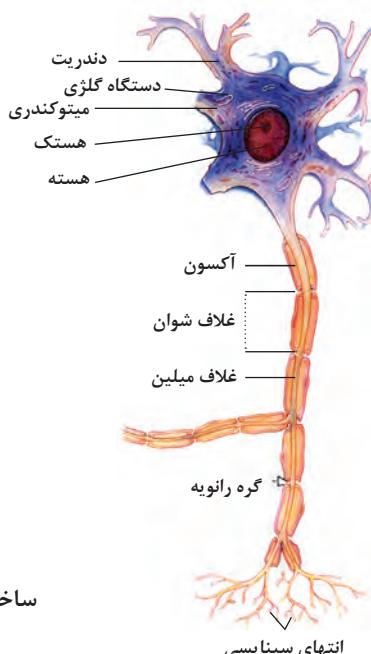
زیست‌شناسی در مورد انسان



شکل بالا گردش خون را در بدن نشان می‌دهد. شماره ۳، ۴ و ۵ آغاز و پایان گردش ششی و ۱، ۵ و ۶ آغاز و پایان گردش عمومی خون را نشان می‌دهد.



تنوع استخوان‌ها و کاربرد آنها در ورزش



ساختمان نرون