

فصل اول

سیستم واحدهای اندازه‌گیری

هدف‌های رفتاری: پس از پایان این فصل از فراگیر انتظار می‌رود بتواند:

- ۱- سیستم‌های مختلف واحدهای اندازه‌گیری را بنویسد;
- ۲- انواع واحدهای اندازه‌گیری را تعریف کند؛
- ۳- با استفاده از جداول، واحدهای مختلف را به هم تبدیل کند.

۱-۱- مفهوم اندازه‌گیری و اهمیت آن

برای این که پدیده‌های اطراف خود را بهتر بشناسیم، باید اطلاع درستی از آنها داشته باشیم. بخشی از این اطلاع از راه اندازه‌گیری به دست می‌آید. اندازه‌گیری در فعالیت‌های روزانه ما سهم بزرگی دارد. به این مثال‌ها توجه کنید:

وقتی ظرفیت کامیون را بر حسب تن می‌سنجدیم و یا وزن برج را بر حسب کیلوگرم بیان می‌کنیم، و یا طلا و الماس را بر حسب گرم بیان می‌کنیم با اندازه‌گیری جرم مواجه هستیم. هنگامی که قد خود را اندازه می‌گیریم، چند متر پارچه می‌خریم و یا مسافتی را که با اتومبیل طی کرد ایم معین می‌کنیم، در واقع طول را اندازه‌گیری می‌کنیم. موقعی که از سن خود صحبت می‌کیم یا ساعات کارکردمان را مشخص می‌کنیم در واقع زمان را اندازه‌گیری می‌کنیم.

۱-۲- روش اندازه‌گیری

ابتدا لازم است با مفهوم کمیت آشنا شویم.
کمیت: هر مشخصه قابل اندازه‌گیری، قابل مقایسه و قابل تغییر از یک ماده را کمیت گویند.
کمیت‌ها دو نوع هستند:

- ۱- کمیت‌های اصلی (مستقل): این کمیت‌ها کاملاً مستقل هستند و با ابزارهای مخصوص قابل اندازه‌گیری می‌باشند. مانند طول، جرم، زمان، دما، شدت جریان و
- ۲- کمیت‌های فرعی (وابسته): کمیت‌هایی هستند که با استفاده از روابط ریاضی از کمیت‌های

اصلی به دست می آیند مانند سطح، حجم، جرم مخصوص و فشار و

وقتی می خواهیم کمیتی را اندازه گیری کنیم باید دو عمل جداگانه انجام دهیم :

۱- انتخاب واحد اندازه گیری (یا استاندارد) مناسب

۲- مقایسه کمیت اندازه گرفته با واحد انتخاب شده. مثلاً وقتی می گوییم طول اتاق، ۱۰ متر است

به این معنی است که آن را با واحدی به نام متر سنجیده ایم و مقیاس اندازه گیری طول برای ما متر بوده است.

۱-۳- واحدها

در همه محاسبات مهندسی باید مقدار و واحد کمیت های مورد اندازه گیری را ذکر کرد.
واحدهای طول، جرم، زمان و دما که کمیت های اصلی می باشند را می توان به طور مستقیم انتخاب کرد. اما واحدهای سرعت، حجم و چگالی و ... که کمیت های فرعی هستند با استفاده از کمیت های اصلی و روابط محاسبه می شوند، مانند :

$$\frac{\text{واحد جرم}}{\text{واحد طول}^3} = \text{واحد چگالی}, \quad (\text{واحد طول}) = \text{واحد حجم}, \quad \frac{\text{واحد طول}}{\text{واحد زمان}} = \text{واحد سرعت}$$

اعمال ریاضی بر روی واحدها باید مانند اعمال روی مقادیر جبری آموزش داده شوند. مقادیر عددی دو کمیت فقط در صورتی قابل جمع و تفریق هستند که آن دو کمیت دارای واحدهای یکسان باشند.

به عنوان مثال :

معادله فوق به راحتی قابل حل می باشد چون واحدهای یکسانی دارد، ولی امکان حل معادله زیر وجود ندارد :

$$3\text{cm} - 2\text{cm} = ??$$

در رابطه فوق واحدهای یکسانی وجود ندارند لذا این عبارت قابل حل نخواهد بود. مقادیر عددی و واحدهای کمیت های مورد اندازه گیری را همیشه می توان درهم ضرب و یا برهم تقسیم کرد، مانند :

$$3\text{N} \times 4\text{m} = 12\text{N.m}$$

$$\frac{5\text{km}}{2\text{hr}} = 2.5\text{ km/h}$$

$$\sqrt{\frac{\text{km}}{\text{h}}} \times 4\text{h} = 28\text{km}$$

$$6\text{m} \times 3\text{m} = 18\text{m}^2$$

$$\frac{9\text{gf}}{2\text{gr}} = 3$$

(عدد سه بدون واحد می باشد)

۱-۴- دستگاه واحدها

دستگاه واحدها شامل اجزای زیر است :

الف - واحدهای اصلی (پایه): واحدهای مربوط به کمیت‌های جرم، طول، زمان، دما، شدت جریان الکتریکی و شدت نور.

ب - واحدهای مضرب: که به صورت مضرب‌ها یا کسرهایی از واحدهای پایه تعریف می‌شوند مانند : دقیقه، ساعت، میلی‌ثانیه که همگی بر حسب واحد پایه ثانیه تعریف شده‌اند. واحدهای مضرب، اغلب به دلیل راحتی تعریف شده‌اند : (مثلًا ۲ تن معادل 2×10^6 کیلوگرم و 2×10^6 گرم می‌باشد).

پ - واحدهای مشتق شده: با یکی از دو روش زیر بدست می‌آیند :

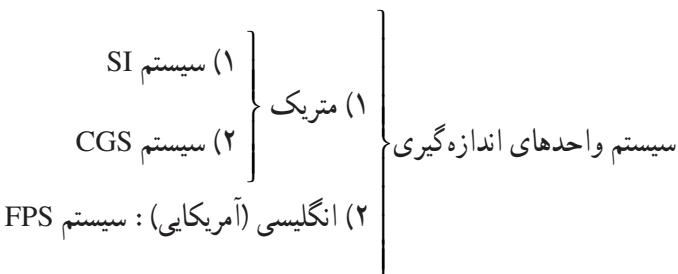
۱- ضرب و تقسیم کردن واحدهای پایه یا مضرب (m^2 ، cm^2 ، kg m و ft/min و ...) این نوع واحدهای مشتق شده به عنوان واحدهای مرکب شناخته می‌شوند.

۲- به صورت هم‌ارزهایی از واحدهای مرکب تعریف می‌شوند مثل :

$$1 \text{ lb}_m = 1 \text{ dyne} \cdot (1 \text{ cm}) = 1 \text{ erg} = 1 \text{ g} \cdot \left(\frac{\text{cm}}{\text{s}^2}\right) \cdot (1 \text{ cm}) =$$

$$1 \text{ g} \cdot \text{cm}^2 / \text{s}^2 = \frac{1 \text{ g} \cdot \text{cm}}{(\text{ثانية})^2} \quad (\text{سانتی‌متر})$$

در سال ۱۹۶۰ میلادی یک کنفرانس بین‌المللی، دستگاهی از واحدهای متریک را فرمول بندی کرد که به سرعت مورد قبول جامعه علوم و مهندسی قرار گرفت. این سیستم به دستگاه بین‌المللی 'CGS' واحدها مشهور است که به اختصار دستگاه 'SI' نامیده می‌شود. علاوه بر این، سیستم دستگاه 'FPS' و سیستم انگلیسی (آمریکایی) 'FPS' نیز وجود دارد.



پیشوند واحدها، توانهایی از ده را نمایش می‌دهد. معمول‌ترین این پیشوندها در جدول ۲-۱ آمده است.

۱- SI (MKS) = meter-kilogram-second

۲- CGS = Centimeter- Gram - Second

۳- FPS = Foot-Pound-Second

جدول ۱-۱- واحدهای CGS، SI و FPS

SI		CGS		FPS		کمیت
واحد	ناماد	واحد	ناماد	واحد	ناماد	
متر	m	سانتی متر	cm	فوت	ft	طول
کیلوگرم	kg	گرم	gr	پوند جرم	lbfm	جرم
ثانیه	S	ثانیه	S	ثانیه	S	زمان
سلیسیوس و کلوین	°C و °K	سلیسیوس و کلوین	°C و °K	فارنهایت و رانکین	°F و °R	دما
مول یا کیلوگرم مول	mol یا kgmole	مول یا گرم مول	mole و grmole	مول یا پوند مول	mole و lbfmole	مقدار ماده
مترمربع	m²	سانتی مترمربع	cm²	فوت مربع	ft²	سطح
مترمکعب	m³	سانتی مترمکعب	cm³	فوت مکعب	ft³	حجم
کیلوگرم بر مترمکعب	kg/m³	گرم بر سانتی متر مکعب	gr/cm³	پوند جرم بر فوت مکعب	lbfm/ft³	چگالی
نیوتن یا کیلوگرم متر بر محدود ثانیه	kg.m/s² یا N	دین یا گرم سانتی متر بر محدود ثانیه	dyne یا gcm/s²	پوند نیرو	lb_f	نیرو
پاسکال یا نیوتن بر متر مربع	N/m² یا pa	دین بر سانتی متر مربع	dyne/cm²	پوند نیرو بر اینچ مربع	lbf/in² = Psi	فشار
ژول یا نیوتن در متر	J یا N.m	ارگ یا دین در سانتی متر	erg یا dyne.cm	پوند نیرو در فوت	lbf.ft	انرژی مکانیکی
کالری	Cal	کالری	cal	بی تی یو	Btu	انرژی حرارتی
وات	Watt	ارگ بر ثانیه	erg/s	بی تی یو بر ثانیه	Btu/s	توان
پاسکال - ثانیه یا کیلوگرم بر متر ثانیه	Pa.s یا kg/m.s	گرم بر سانتی متر ثانیه یا پویز	g/cm.s poise	پوند بر ثانیه فوت - ثانیه	lb/ft - s	گرانزوی

۱-۵- تبدیل واحدها

یک کمیت اندازه‌گیری شده را می‌توان برحسب هر واحد مناسبی تعریف کرد. ساده‌ترین راه برای انجام تبدیل واحد استفاده از روش نرdbانی می‌باشد. به این صورت که باستی واحد قدیم و واحد جدید مورد نظر را به صورت یک کسر بیان کنیم. برای تبدیل کمیت بیان شده برحسب یک واحد به همارز آن برحسب واحد دیگر، کمیت داده شده را در ضرب تبدیل ضرب می‌کنیم. (واحد قدیم / واحد جدید) برای مثال، برای تبدیل ۳۶ میلی‌گرم به همارز آن به گرم خواهیم داشت:

$$36 \text{ mg} \times \frac{1 \text{ g}}{1000 \text{ mg}} = 0.036 \text{ g}$$

به جای گذاشتن علامت ضربدر می‌توان از جدول نرdbانی به شکل زیر استفاده کرد. توجه کنید که چگونه واحد قدیم حذف می‌شود و واحد دلخواه باقی می‌ماند.

$$\frac{36 \text{ mg}}{1000 \text{ mg}} = 0.036 \text{ g}$$

جدول ۱-۲- پیشوندهای واحدهای مضرب

مضرب	نماد
10^6	مگا (M)
10^3	کیلو (k)
10^{-2}	سانتی (c)
10^{-3}	میلی (m)
10^{-6}	میکرو (μ)
10^{-9}	نانو (n)

به وضوح مشخص است که چون جواب باید برحسب g باشد لذا میلی‌گرم باستی حذف شود که به شکل محاسبه صفحه قبل عمل می‌کنیم.

در روش نرdbانی واحدهای ضرایب را طوری می‌نویسیم که واحدهای قدیمی حذف و واحدهای موردنظر جایگزین آن‌ها شوند. سپس مقادیر ضرایب تبدیل را در جای خود می‌نویسیم و برای یافتن مقدار موردنظر عملیات حسابی را انجام می‌دهیم.

جداول ۱-۳ و ۴-۱ و ۵ برای تبدیل واحدهای سیستم‌های مختلف به یکدیگر هستند.
نیازی به حفظ کردن این جداول نیست چرا که در موقع محاسبه همیشه آن‌ها را در اختیار می‌گذارند.

جدول ۱-۳- تبدیل واحدهای طول

mتر	inch اینچ	ft فوت	mile مایل
۱	۳۹/۳۷	۳/۲۸۰۸	۶/۲۱۴×۱۰ ^{-۴}
۲/۵۴×۱۰ ^{-۲}	۱	۸/۳۳۳×۱۰ ^{-۲}	۱/۵۸×۱۰ ^{-۵}
۰/۳۰۴۸	۱۲	۱	۱/۸۹۳۹×۱۰ ^{-۴}
۱/۶۱×۱۰ ^{-۳}	۶/۳۳۶×۱۰ ^{-۴}	۵۲۸۰	۱

جدول ۱-۴- تبدیل واحد برای جرم

kg کیلوگرم	g گرم	lbm پوند جرم
۱	۱۰۰۰	۲/۲
۱×۱۰ ^{-۳}	۱	۲/۲×۱۰ ^{-۳}
۰/۴۵۳۶	۴۵۳/۶	۱

جدول ۱-۵- تبدیل واحدها برای حجم

in ^۳ اینچ مکعب	ft ^۳ فوت مکعب	US.gal. گالان	Liter لیتر	m ^۳ متر مکعب
۱	۵/۷۸۷×۱۰ ^{-۴}	۴/۳۲۹×۱۰ ^{-۳}	۱/۶۳۹×۱۰ ^{-۲}	۱/۶۳۹×۱۰ ^{-۵}
۱/۷۲۸×۱۰ ^{-۳}	۱	۷/۴۸۱	۲۸/۳۲	۲/۸۳۲×۱۰ ^{-۲}
۲/۳۱×۱۰ ^{-۲}	۰/۱۳۳۷	۱	۳/۷۸۵	۳/۷۸۵×۱۰ ^{-۳}
۶۱/۰۳	۳/۵۳×۱۰ ^{-۲}	۰/۲۶۴۲	۱	۱×۱۰ ^{-۳}
۶۱۰ ^{-۳} ×۱۰ ^{-۴}	۳۵/۳۱	۲۶۴/۲	۱۰۰۰	۱

مثال (۱) ۳۷۰ متر چند سانتی‌متر و چند کیلومتر است؟

$$\frac{370 \text{ m}}{1 \text{ m}} = 37000 \text{ cm} \quad \text{حل:}$$

$$\frac{370 \text{ m}}{1000 \text{ m}} = 0.37 \text{ km} \quad \text{حل:}$$

مثال (۲) ۱۴۶۸۸۰۰ ثانیه، چند روز و چند سال است؟

$$\frac{1468800 \text{ s}}{3600 \text{ s}} = 408 \text{ days} \quad \text{حل:}$$

$$\frac{1468800 \text{ s}}{3600 \text{ s}} \left| \begin{array}{c} 1 \text{ hr} \\ 24 \text{ hr} \end{array} \right| \frac{1 \text{ day}}{24 \text{ hr}} = 17 \text{ days}$$

$$\frac{17 \text{ days}}{365 \text{ days}} = 0.0466 \text{ year}$$

مثال (۳) شتاب cm/s^2 را بر حسب km/year^2 تبدیل کنید.

$$\frac{1 \text{ cm}}{s^2} \left| \begin{array}{c} 1 \text{ m} \\ 100 \text{ cm} \end{array} \right| \frac{1 \text{ km}}{1000 \text{ m}} \left| \begin{array}{c} (3600 \text{ s})^2 \\ (1 \text{ hr})^2 \end{array} \right| \frac{(24 \text{ hr})^2}{(1 \text{ day})^2} \left| \begin{array}{c} (365 \text{ day})^2 \\ (1 \text{ year})^2 \end{array} \right| \frac{\text{km}}{\text{year}^2} \quad \text{حل:}$$

$$= \frac{(3600 \times 24 \times 365)^2}{100 \times 1000} \cdot \frac{\text{km}}{\text{year}^2} = 9.95 \times 10^9 \text{ km/year}^2$$

برای از بین بردن هر واحد قدیمی باید از نسبت هم ارزی متناسب با آن (به طوری که واحد قدیمی در مخرج آن نسبت باشد) استفاده کرد. توجه داشته باشید وقتی یک کمیت به توان می‌رسد واحدهای آن کمیت نیز به همان توان می‌رسند. این موضوع در مثال ۳ بهوضوح نشان داده شده است.

مثال (۴) شتاب جاذبه زمین در سیستم CGS برابر 98 cm/s^2 است. این شتاب در سیستم FPS چه قدر است؟

حل:

$$\frac{98 \text{ cm}}{s^2} \left| \begin{array}{c} 1 \text{ in} \\ 2/54 \text{ cm} \end{array} \right| \frac{1 \text{ ft}}{12 \text{ in}} = 32/152 \text{ ft/s}^2$$

مثال (۵) 23 lbm ft/min^2 را به معادل آن بر حسب kg.m/s^2 تبدیل کنید.

حل:

$$\frac{23 \text{ lbm.ft}}{\text{min}^2} \left| \begin{array}{c} 0/4536 \text{ kg} \\ 1 \text{ lbm} \end{array} \right| \frac{0/3048 \text{ m}}{1 \text{ ft}} \left| \begin{array}{c} (1 \text{ min})^2 \\ (60 \text{ s})^2 \end{array} \right| \frac{\text{kg.m}}{\text{s}^2} = \frac{23 \times 0/4536 \times 0/3048}{3600} = 8/83 \times 10^{-4} \text{ kg.m/s}^2$$

مثال ۶) فاصله ماه تا زمین 240000 مایل است. این فاصله را به واحدهای (الف) کیلومتر،

(ب) سال نوری تبدیل کنید.

حل:

الف — با استفاده از جدول ۱-۳ خواهیم داشت.

$$\frac{240000 \text{ mile}}{1 \text{ mile}} \left| \begin{array}{c} 1/61 \text{ km} \\ \hline 1 \text{ mile} \end{array} \right. = 386400 \text{ km}$$

ب — می‌دانیم سرعت نور عبارت است از $3 \times 10^5 \text{ km/s}$ و هر سال نوری فاصله‌ای است که نور در یک سال می‌پیماید، پس :

$$\text{زمان} \times \text{سرعت} = \text{فاصله پیموده شده}$$

$$3 \times 10^5 \frac{\text{km}}{\text{s}} \times 1 \text{ yr} = 3 \times 10^5 \frac{\text{km.yr}}{\text{s}} =$$

$$3 \times 10^5 \frac{\text{km.yr}}{\text{s}} \left| \begin{array}{c} 365 \text{ day} \\ \hline 1 \text{ yr} \end{array} \right| \left| \begin{array}{c} 24 \text{ hr} \\ \hline 1 \text{ day} \end{array} \right| \left| \begin{array}{c} 60 \text{ min} \\ \hline 1 \text{ hr} \end{array} \right| \left| \begin{array}{c} 60 \text{ s} \\ \hline 1 \text{ min} \end{array} \right|$$

$$= 9.4608 \times 10^{12} \text{ km}$$

پس هر سال نوری معادل $9.4608 \times 10^{12} \text{ km}$ می‌باشد. حال به راحتی تبدیل را انجام

می‌دهیم.

$$\frac{386400 \text{ km}}{9.4608 \times 10^{12} \text{ km}} = 4.084 \times 10^{-8} \text{ سال نوری}$$

مثال ۷) یکی از خصوصیات فیزیکی مواد گرانزوی (ویسکوزیته) می‌باشد. در دمای 60°C گرانزوی ماده‌ای $1/575 \text{ cp}$ گزارش شده است. این مقدار را به واحدهای زیر تبدیل کنید.

$$\text{lb}_m/\text{ft.s} \quad \text{(ج)}$$

$$\frac{\text{kg}}{\text{m.s}} \quad \text{(ب)}$$

$$\text{g/cm . s} \quad \text{(الف)}$$

حل:

هر poise معادل 100 cp و معادل 100 g/cm . s می‌باشد.

$$\frac{1/575 \text{ cp}}{1 \text{ cp}} \left| \begin{array}{c} 100 \text{ poise} \\ \hline 1 \text{ cp} \end{array} \right. = 1/575 \times 10^{-2} \frac{\text{g}}{\text{cm.s}}$$

$$\frac{1/575 \times 10^{-2} \text{ g}}{\text{cm . s}} \left| \begin{array}{c} 1 \text{ kg} \\ \hline 100 \text{ g} \end{array} \right| \left| \begin{array}{c} 100 \text{ cm} \\ \hline 1 \text{ m} \end{array} \right| = 1/575 \times 10^{-3} \frac{\text{kg}}{(\text{m.s})}$$

$$1 \text{ cp} = \text{Centipoise} = 100 \text{ poise}$$

$$\text{هر poise معادل } 1 \text{ g/cm-s می‌باشد.}$$

$$\frac{1/575 \times 10^{-3} \text{ kg}}{\text{cm} \cdot \text{s}} \left| \begin{array}{c} 1 \text{ lbm} \\ \cdot / 454 \text{ kg} \end{array} \right| \frac{10^3 \cdot 48 \text{ m}}{1 \text{ ft}} = 1/0.57 \times 10^{-3} \frac{1 \text{ lb}_m}{(\text{ft} \cdot \text{sec})}$$

خودآزمایی

۱- ویسکوزیته آب در دمای اتاق تقریباً 1 centi poise می‌باشد. این ویسکوزیته را به واحدهای زیر تبدیل کنید :

$$\frac{\text{lb}_m}{\text{ft} \cdot \text{s}} \text{ (ب)} \quad \frac{\text{g}}{\text{cm} \cdot \text{s}} \text{ (الف)}$$

۲- تبدیلات زیر را به وسیله جدول انجام دهید.

$$1 \text{ lbm} = 235 \text{ g}$$

$$1 \text{ kg/m}^3 = 57/5 \frac{\text{lb}_m}{\text{ft}^3} \text{ (ب)}$$

$$1 \text{ km/hr} = 6 \frac{\text{mile}}{\text{min}} \text{ (ج)}$$

$$1 \text{ m}^3/\text{s} = 12500 \frac{\text{gal}}{\text{hr}} \text{ (د)}$$

$$1 \text{ ft}^3 = 20 \text{ liter} \text{ (ه)}$$

$$1 \text{ nanosecond} = 10000 \text{ seconds} \text{ (و)}$$

۳- مخزنی استوانه‌ای شکل به حجم 9000 gal دارای ارتفاع 14 m تر است قطر مخزن را پیدا کنید.

۴- فاصله بین دو شهر A تا B 200 miles است. فاصله بین دو شهر B تا C 200 kilometers می‌باشد. فاصله شهرهای A تا C چند کیلومتر می‌باشد؟

۵- سال نوری عبارت است از مسافتی که نور با سرعت $\frac{\text{km}}{\text{s}} = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$ در یک سال می‌پیماید.

این سرعت را بر حسب $\frac{\text{ft}}{\text{min}}$ و $\frac{\text{mile}}{\text{hr}}$ به دست آورید :

۶- مجموع چهارصد فوت و سیصد اینچ چند متر می‌شود؟

فصل دوم

اندازه‌گیری دما

هدف‌های رفتاری: پس از پایان این فصل از فرآگیر انتظار می‌رود بتواند :

- ۱- مفهوم دما و گرما را بیان کند.
- ۲- واحدهای مختلف دما و نحوه تبدیل آن‌ها را به هم توضیح دهد.

۱- دما

دما عبارت است از شدت انرژی حرارتی ناشی از حرکات اتفاقی مولکول‌های یک جسم که در حالت تعادل حرارتی می‌باشد. درک ما از دما ممکن است ناشی از احساس فیزیکی ما از گرمای سرما باشد. مثلاً اگر شما دست راست خود را در آب گرم و دست چپ خود را در آب سرد قرار دهید و پس از گذشت چند لحظه هر دو دست خود را همزمان در آب ولرم فرو ببرید، با دست راست خود آب ولرم را سرد و با دست چپ خود آب ولرم را گرم احساس خواهید کرد. این آزمایش ساده نشان می‌دهد که احساس فیزیکی از حرارت، نسبی است زیرا در واقع دمای آب ولرم برای هر دو دست یکی است. جهت دقت بیشتر و کمیت بخشیدن به حرارت و گرمای مقياس دما و دما‌سنجی ایجاد شده است.

۲- واحدهای اندازه‌گیری دما

اندازه‌گیری دما می‌تواند هم به صورت نسبی و هم به صورت مطلق انجام شود. اگر درجه حرارت نسبت به صفر مطلق سنجیده شود، دمای مطلق به دست می‌آید، مانند: کلوین و رنکین. ولی اگر مبنای اندازه‌گیری، درجه حرارتی غیر از صفر مطلق (دلخواه) در نظر گرفته شده باشد، دمای نسبی به دست می‌آید، مانند: سلسیوس و فارنهایت. لازم است بدانید صفر مطلق، پایین‌ترین دمای ممکن است و در این دما انرژی جنبشی مولکول‌ها به صفر می‌رسد. رسیدن به این دما امکان‌پذیر نیست.

۱- درجه سلسیوس^۱ (سانتی‌گراد): مقياس علمی متداول سلسیوس است که در آن صفر درجه، نقطه انجماد آب و صد درجه، نقطه جوش آب در فشار یک اتمسفر است.

۲- درجه فارنهایت^۲: نقاط منشأ این مقياس دقیقاً روشن نیست ولی گزارش شده است

که نقطه‌ی شروع و یا صفر درجه‌ی فارنهایت از قراردادن حباب دماسنج در مخلوطی از برف یا یخ و آمونیم کلرید حاصل شده است و بالاترین نقطه‌ی این مقیاس، دمای شروع جوشش جیوه است. اختلاف بین این دو دما به 600 قسمت یا درجه تقسیم شده است. نقطه‌ی انجماد آب 32 درجه‌ی فارنهایت و نقطه‌ی جوش آب 212 درجه‌ی فارنهایت می‌باشد. درجه‌ی فارنهایت دمای نسبی سیستم انگلیسی یا آمریکایی است.

۳-۲-۲ درجه کلوین^۱: در سیستم SI دمای مطلق را بر حسب درجه کلوین اندازه‌گیری می‌کنند. در حقیقت صفر مطلق در مقیاس کلوین صفر و در مقیاس سلسیوس، $C = 273 / 15^{\circ}C$ توسط لرد کلوین دانشمند انگلیسی در نظر گرفته شده است. صفر مطلق در محاسبات جهت سادگی $-273^{\circ}C$ فرض می‌شود. فاصله درجات کلوین با فاصله درجات سلسیوس مساوی است.

۴-۲-۲ درجه رنکین^۲: در سیستم FPS مقیاس مطلق دما رنکین نامیده می‌شود که بر حسب درجه فارنهایت است. صفر مطلق در مقیاس رنکین صفر و در مقیاس فارنهایت، $F = 459 / 58^{\circ}F$ درجه فارنهایت می‌باشد که در محاسبات $F = 46^{\circ}F$ فرض می‌شود. فاصله درجات رنکین با فاصله درجات فارنهایت مساوی است.

۲-۳- تبدیل واحدهای دما به یکدیگر

با استفاده از روابط زیر می‌توان دمای مختصات مختلف را بهم تبدیل کرد. در این روابط از نماد C به جای سلسیوس، K به جای کلوین، F به جای فارنهایت و R به جای رنکین استفاده شده است.

$$T_K = T_C + 273 \quad (1-2)$$

$$T_R = T_F + 460 \quad (2-2)$$

فاصله‌ی بین نقطه‌ی انجماد آب و نقطه‌ی جوش آب در مقیاس سلسیوس به 100 قسمت و در مقیاس فارنهایت به 180 قسمت تقسیم شده است. یعنی هر واحد از مقیاس سلسیوس $1/8$ برابر یک واحد از مقیاس فارنهایت است.

با استفاده از معادله $(3-2)$ می‌توان دمای فارنهایت و سلسیوس را به هم تبدیل کرد.

$$T_F = (1/8)(T_C) + 32 \quad (3-2)$$

مثال ۲-۱- تبدیل دما: نقطه‌ی انجماد آب صفر درجه سلسیوس و نقطه‌ی جوش آب 100 درجه سلسیوس می‌باشد. نقطه‌ی انجماد و جوش آب را در واحدهای کلوین، فارنهایت و رنکین به دست آورید.

حل:

$$T_K = T_C + 273 \quad \text{درجه کلوین K : الف}$$

$$T_K = 0 + 273 = 273K \quad \text{نقطه انجماد آب}$$

$$T_K = 100 + 273 = 373K \quad \text{نقطه جوش آب}$$

$$T_F = 1/8 T_C + 32 \quad \text{درجه فارنهایت } ^\circ F : ب$$

$$T_F = (0 \times 1/8) + 32 = 32^\circ F \quad \text{نقطه انجماد آب}$$

$$T_F = (100 \times 1/8) + 32 = 212^\circ F \quad \text{نقطه جوش آب}$$

$$T_R = T_F + 46^\circ \quad \text{درجه رنکین } ^\circ R : ج$$

$$T_R = 32 + 46^\circ = 492^\circ R \quad \text{نقطه انجماد آب}$$

$$T_R = 212 + 46^\circ = 672^\circ R \quad \text{نقطه جوش آب}$$

مثال ۲-۲ - 40° درجه کلوین را به درجه رنکین تبدیل کنید.

حل:

$$1/8 \times 40^\circ \text{ کلوین} = \text{رنکین}$$

$$T_R = 40 \times 1/8 = 72^\circ R$$

مثال ۲-۳ - فاصله بین دماهای $20^\circ F$ تا $80^\circ F$ را بر حسب درجه C° به دست آورید.

حل:

$$20^\circ F \Rightarrow \text{دما} T_{C_1} = \frac{T_{(F)} - 32}{1/8} = \frac{20 - 32}{1/8} = -6/67^\circ C$$

$$80^\circ F \Rightarrow \text{دما} T_{C_2} = \frac{80 - 32}{1/8} = 26/67^\circ C$$

$$T_{C_2} - T_{C_1} = 26/67 - (-6/67) = 33/67^\circ C = 33/34^\circ C \quad \text{در مقیاس سلسیوس}$$

$$T_{F_2} - T_{F_1} = 80 - 20 = 60^\circ F \quad \text{در مقیاس فارنهایت}$$

چون فاصله درجات در مقیاس سلسیوس بیشتر از فاصله درجات در مقیاس فارنهایت می باشد

پس در یک فاصله مشخص تعداد درجات کمتری نسبت به مقیاس فارنهایت در آن می گنجد.

۴-۲ - دماسنج^۱ (ترموومتر)

ترموومتر از کلمات ترمو به معنی حرارت و متر به معنای سنجش و اندازه گیری تشکیل شده و به معنای دماسنج است. دماسنج وسیله ای است که برای اندازه گیری میزان گرمی یا سردی هر جسم



به کار می‌رود. روش‌های اندازه‌گیری دما به تفصیل در کتاب کارگاه عملیات دستگاهی صنایع شیمیایی مقطع هنرستان آمده است. در اینجا به دماسنجد مایعی اشاره می‌کنیم.

دماسنجد مایعی: در لوله مویین با گرم شدن مایع (اساس ترمومترهای جیوه‌ای و الکلی) انبساط حاصل می‌شود. ترمومترهای متداولی که شما احتمالاً در آزمایشگاه یا منزل، دمای هوا و یا چیزهای دیگر را با آن اندازه می‌گیرید بر این اساس ساخته شده‌اند. مقداری جیوه با الکل در حباب شیشه‌ای ریخته می‌شود و این حباب به یک لوله مویین متصل است. با افزایش دما مایع منبسط می‌شود و در لوله شروع به بالا رفتن می‌کند. از آنجایی که ترمومترهای مایع را

شکل ۲-۱- دماسنجد مایعی

نمی‌توان بالاتر از نقطه جوش مایع در آن به کار برد لذا ترمومترهای الکلی برای محدوده دماهای پایین به کار می‌رود در حالی که ترمومترهای جیوه‌ای برای محدوده‌های بالاتر دما به راحتی کاربرد دارد.

خودآزمایی

۱- نقاط مرجع در مقیاس‌های سلسیوس و فارنهایت چیست؟

۲- ۳۰ درجه فارنهایت چند درجه سلسیوس، کلوین و رنکین می‌باشد؟

۳- دماهای زیر را به هم تبدیل کنید.

الف) $T = 40^\circ\text{K}$ را به F و R و

ب) $T = -15^\circ\text{C}$ را به F و R و K

ج) $T = 60^\circ\text{R}$ را به C و F و

د) $T = 122^\circ\text{F}$ را به C و R و

۴- فاصله‌های دمایی زیر را به واحدهای زیر تبدیل کنید.

الف) از 10°C تا 17°C را به F و K و R

ب) از 60°R تا 70°C را به K و F و