

علوم تجربی

فیزیک - شیمی

۱- گزینه «۱» - (مریم محمدی) (فصل هشتم - انرژی و تبدیل‌های آن - اثرهای نیرو بر جسم - صفحه ۶۵ کتاب درسی) (آسان)

- ۲- گزینه «۴» -

میلی‌متر $\rightarrow \times 10$ سانتی‌متر

$$16\text{ cm} \times 10 = 160\text{ mm}$$

(مریم محمدی) (فصل دوم - اندازه‌گیری در علوم و ابزارهای آن - کمیت طول - صفحه ۸ کتاب درسی) (آسان)

۳- گزینه «۳» - مرحله قبل از انجام آزمایش در روش علمی، پیش‌بینی است.

(مریم محمدی) (فصل اول - تجربه و تفکر - علم و کنگاواری - صفحه ۲ تا ۵ کتاب درسی) (متوسط)

۴- گزینه «۳» - گاز کلر عنصری دو اتمی است و عنصر گوگرد از ۸ اتم تشکیل شده است.

(مریم محمدی) (فصل سوم - اتم‌ها، الفبای مواد - گلوله‌های کروی، روشی برای نمایش ترکیب‌ها، عنصر و اتم - صفحه ۲ کتاب درسی) (متوسط)

- ۵- گزینه «۲» -

$$1000\text{ N} = \text{نیرو}$$

$$\text{جابه‌جایی} = 80\text{ cm} \div 100 = 0.8\text{ m}$$

$$\text{ژول} = 1000 \times 0.8 = 800\text{ جابه‌جایی} \times \text{نیرو} = \text{کار}$$

(مریم محمدی) (فصل هشتم - انرژی و تبدیل‌های آن - کار - صفحه ۶۵ کتاب درسی) (متوسط)

۶- گزینه «۴» - در نقطه‌ی ۴ با افزایش ارتفاع آونگ از سطح زمین، مقدار انرژی پتانسیل گرانشی آن زیاد می‌شود.

(مریم محمدی) (فصل هشتم - انرژی و تبدیل‌های آن - انرژی پتانسیل گرانشی - صفحه ۶۸ و ۶۹ کتاب درسی) (متوسط)

۷- گزینه «۴» - موادی مانند کربن، اکسیژن و آهن که ذرات آن‌ها فقط از یک نوع اتم تشکیل شده‌اند را عنصر می‌نامند.

موادی مانند کربن‌دی‌اکسید، متان و آب که ذرات آن‌ها از پیوند دو یا چند اتم متفاوت ساخته شده‌اند را ترکیب می‌نامند.

(مریم محمدی) (فصل سوم - اتم‌ها، الفبای مواد - عنصر و ترکیب - صفحه ۱۸ و ۱۹ کتاب درسی) (دشوار)

جرم = ?

یک ضلع × یک ضلع × یک ضلع = حجم مکعب

$$= ۱۵ \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$$

$$\frac{\text{حجم}}{\text{چگالی}} = \frac{\text{جرم}}{۱۵} \Rightarrow \frac{\text{جرم}}{۱۵} = \frac{۱۵}{۱۰۰} \Rightarrow \frac{\text{جرم}}{۱۵} = ۰.۱۵ \text{ g}$$

$$= \frac{۱۵}{۱۰۰} \times ۱ = ۰.۱۵ \text{ N}$$

دقت شود برای محاسبه وزن جسم باید جرم را به کیلوگرم تبدیل کنیم.

(مریم محمدی) (فصل دوم - اندازه‌گیری در علوم و ابزارهای آن - جرم، وزن و چگالی - صفحه ۷ تا ۱۰ کتاب درسی) (دشوار)

۹ - گزینه «۳» - میزان افزایش حجم مقدار یکسانی از سه ماده (مس، الکل و هیدروژن) در اثر گرم کردن به مقدار یکسان روبرو

است زیرا گازها نسبت به مایعات افزایش حجم بیشتری دارند و مایعات نسبت به جامدات افزایش حجم بیشتری دارند.

(مریم محمدی) (فصل سوم - اتم‌ها، الفبای مواد - حجم کمتر یا بیشتر؟ - صفحه ۲۳ کتاب درسی) (دشوار)

۶۹