

پاسخ نامه فیزیک / شیمی نهم متوسطه

ردیف

الف) درست

(۵/۰ نمره) (راضیه حکمت) (فصل دوم - رفتار اتم‌ها با یکدیگر - اشتراک الکترون‌ها - صفحه ۲۳ کتاب درسی) (متوسط)

(ب) نادرست. در واکنش میان فلز منیزیم و گاز اکسیژن، اتم سدیم با ازدست دادن الکترون به کاتیون تبدیل می‌شود.

(۵/۰ نمره) (راضیه حکمت) (فصل دوم - رفتار اتم‌ها با یکدیگر - پیوند یونی - صفحه ۱۹ کتاب درسی) (متوسط)

الف) فلئور یکی از موادی است که به خمیر دندان می‌افزایند تا از پوسیدگی دندان جلوگیری شود.

(۵/۰ نمره) (راضیه حکمت) (فصل اول - مواد و نقشه آن در زندگی - برخی از مواد نافلزند - صفحه ۶ کتاب درسی) (آسان)

ب) کربن

(۵/۰ نمره) (راضیه حکمت) (فصل سوم - به دنبال محیطی بهتر برای زندگی - چرخه‌ی کربن - صفحه ۲۷ کتاب درسی) (آسان)

گزینه «۳» - یون‌های سازنده‌ی نمک خوراکی در سراسر محلول پخش می‌شود و سبب برقراری جریان الکتریکی در محلول می‌شود.

(۵/۰ نمره) (راضیه حکمت) (فصل دوم - رفتار اتم‌ها با یکدیگر - ذره‌های سازنده مواد - صفحه ۱۶ کتاب درسی) (متوسط)

گزینه «۲» - با پیدایش نفت خام صنایع غذایی، دارویی، بهداشتی به خوبی رشد کرد. از این رو انسان‌ها توانستند بر اکثر بیماری‌ها غلبه کنند و آنان را ریشه کن کنند.

(۵/۰ نمره) (راضیه حکمت) (فصل سوم - به دنبال محیطی بهتر برای زندگی - نفت خام در زندگی امروز - صفحه ۲۸ کتاب درسی) (آسان)

وقتی پونز را بین دو انگشت می‌گیریم و فشار می‌دهیم در قسمت نوک پونز که (۵/۰ نمره) مساحت کمتر است، (۵/۰ نمره) فشار بیشتری بر انگشت (۵/۰ نمره) وارد می‌شود و ممکن است انگشت آسیب ببیند.

(راضیه حکمت) (فصل هشتم - فشار و آثار آن - صفحه ۸۴ کتاب درسی) (متوسط)

گزینه (۱) (۵/۰ نمره)، زیرا سدیم و لیتیم در یک گروه از جدول تناوبی قرار دارند و عناصر یک گروه (۱ نمره)، خواص شیمیایی یکسان دارند.

(راضیه حکمت) (فصل اول - مواد و نقش آن در زندگی - طبقه بندی عناصرها - صفحه ۷ کتاب درسی) (متوسط)

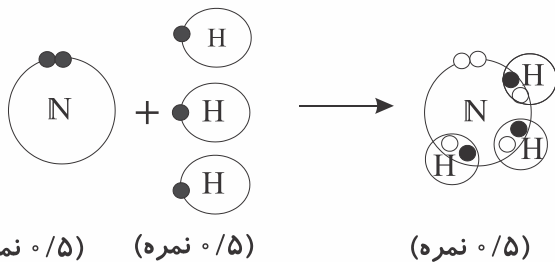
$$۳۶N = \text{وزن جسم}$$

$$۱۲m^2 = ۳ \times ۴ = \text{مساحت کوچک ترین سطح} \quad (۵/۰ \text{ نمره})$$

$$\text{فشار} = \frac{\text{نیروی عمودی وارد بر سطح}}{\text{مساحت سطح}} = \frac{۳۶}{۱۲} = ۳ \text{ N/M}^2 \quad (۵/۰ \text{ نمره})$$

(راضیه حکمت) (فصل هشتم - فشار و آثار آن - صفحه ۸۳ کتاب درسی) (متوسط)

الف)



(ب) سه پیوند اشتراکی (۵/۰ نمره)

(راضیه حکمت) (فصل دوم - رفتار اتم‌ها با یکدیگر - اشتراک الکترونی - صفحه ۲۳ کتاب درسی) (دشواری)