

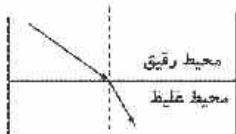
## ۱- گزینه ۱۱- هیدروژن با نماد شیمیایی H

کربن با نماد شیمیایی C

## ۲- اورانیوم با نماد شیمیایی U

(رایین دلاک) (فصل سوم - از درون اتم چه خبر - عنصرها و نشانه شیمیایی آنها - صفحه ۲۱ و ۲۲ کتاب درسی) (آسان)

- ۳- گزینه ۱۱- هنگامی که باریکه نور را از محیط رقیق به غلیظ بتاییم، به علت شکست نور، پرتوهای شکست به خط عمود بر سطح جدا کننده دو محیط نزدیکتر می‌شود.



(رایین دلاک) (فصل پانزدهم - شکست نور - عبور نور از محیط رقیق به غلیظ - صفحه ۱۳۸ کتاب درسی) (آسان)

- ۴- گزینه ۱۳- قطب‌های ناهم‌نام آهن ریا جذب یکدیگر می‌شوند. مطابق شکل در این زنجیره مغناطیسی میخ‌ها به روش القا دارای خاصیت مغناطیسی شده‌اند یعنی ایجاد خاصیت مغناطیسی در یک قطعه آهن به وسیله آهن ریا بدون تماس با آن.



(راغبیه حکمت) (فصل دهم - مغناطیس - القای مغناطیسی - صفحه ۹۲ کتاب درسی) (متوسط)

- ۵- گزینه ۱۴- هنگامی که جسم بین کانون (F) و مرکز آینه (C) قرار گیرد، تصویر آن به صورت حقیقی، بزرگتر از جسم و وارونه تشکیل می‌شود.

(رایین دلاک) (فصل چهاردهم - نور و ویزگی‌های آن - آینه‌های کلو - صفحه ۱۳۶ کتاب درسی) (متوسط)

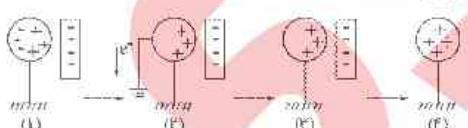
- ۶- گزینه ۱۲- شیر مخروطی از چربی و آب است. در صنعت برای جداسازی چربی از شیر از دستگاه گریزانه (ساتریفیوژ) استفاده می‌شود.

(رایین دلاک) (فصل اول - مخلوط و جداسازی مواد - جداسازی اجزای مخلوط - انواع مخلوط - همگن یا ناهمگن - صفحه ۸ کتاب درسی) (متوسط)

- ۷- گزینه ۱۴- مثلث آتش شامل گرماء، اکسیژن و ماده سوختی است.

(رایین دلاک) (فصل دوم - تغییرهای شیمیایی در خدمت زندگی - فراورده‌های سوختن - صفحه ۱۶ کتاب درسی) (متوسط)

- ۸- گزینه ۱۲- وقتی سیم را با کره‌ای که بارهای درونش در اثر القای یکدیگر جدا شده‌اند، تماس می‌دهیم، بارهای همنام منفی رانده شده به طرف چپ کمربند و سپس از طریق سیم رسالتاً به سمت زمین حرکت کرده و تنها بارهای مثبت باقی می‌مانند.



(رایین دلاک) (فصل نهم - الکتریسیته - القای بار الکتریکی - صفحه ۸۲ کتاب درسی) (دشوار)

- ۹- گزینه ۱۳- اگر جسم در آینه کاو، بین آینه و کانون قرار گیرد، تصویر به صورت مجازی (بشت آینه) و بزرگتر از جسم تشکیل می‌شود. به عنوان مثال، دندانپزشکان از این ویزگی برای دیدن لکه‌های دندان استفاده می‌کنند.

(رایین دلاک) (فصل چهاردهم - نور و ویزگی‌های آن - آینه‌های کلو - صفحه ۱۳۳ کتاب درسی) (دشوار)

- ۱۰- گزینه ۱۲- هیدروژن (H<sub>2</sub>)، لیتیم (Li)، سدیم (Na) در مدار آخر خود دارای یک الکترون هستند و B در مدار آخر دارای سه الکترون است.

(رایین دلاک) (فصل سوم - از درون اتم چه خبر - مدلی برای ساختار اتم - صفحه ۲۴ کتاب درسی) (دشوار)