

تهیه و تنظیم : محمد جواد گل محمدی

M.J

www.grade8.blog.ir

WWW.GRADE8.BLOG.IR

کلیک کنید

1- نماد اتمی کامل هریک از اتم های زیر را با استفاده از مشخصات داده شده بنویسید. (نحوه حساب کردن را نیز بنویسید.) $1/5$
الف) اتمی دارای 15 الکترون و 15 نوترون است.

ب) تعداد پروتون های عنصری برابر با 30 و تعداد نوترون ها با الکترون ها برابر است.

2- عدد اتمی را تعریف کنید. 1.

ب) چه نوع عددی است؟ چرا؟

3- ساختار اتم های زیر طبق مدل اتمی بور رسم کنید. 2.

الف) 6C (با 6n)

ب) 7N (با 7N)

ج) در مدار اول چند الکترون رسم کردید؟ چرا؟

4- طبق کدام بند های نظریه ی اتمی دالتون قانون پایستگی ماده صحیح است؟ بند های صحیح را بنویسید. $1/5$

5- سه مورد تفاوت های مدل اتمی تامسون و رادرفرد را بنویسید. $1/5$

6- طبق بند در نظریه ی دالتون قانون نسبت های معین صحیح است. که یعنی در هر مولکول از یک.....

1.....

7- کاشف ذره های زیر را بنویسید. 1/5

الف) نوترون:

ب) الکترون:

ج) پروتون:

پ) کدام یک از ذره های بالا دیر تر شناخته شده اند؟ چرا؟

8- مشخص کنید که کدام یک از موارد زیر طبق نظریه ی دالتون صحیح است یا غلط. طبق کدام بند؟ 2؟

الف) اتم از ذرات ریز به نام الکترون تشکیل شده است.

ب) در عنصر اورانیم ذرات جرم مختلف دارند.

ج) اتم های عنصر اورانیم مختلف نیستند.

د) در واکنش های شیمیایی اتم ها تغییر می کنند.

9- نشان دهید اتم های کربن و هیدروژن بار الکتریکی ندارند؟ 1

10- کامل کنید. 2.

الف) اتم اورانیم با 92 پروتون و 146 نوترون خنثی است

زیرا.....

ب) بار الکتریکی نسبی الکترون و پروتون و نوترون له ترتیب برابر

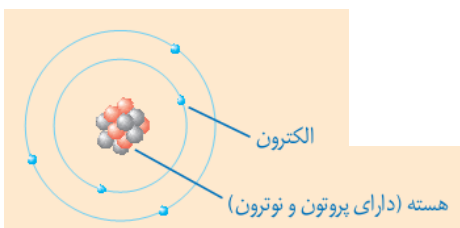
با:..... و..... و.....

ج) مدل بور به مدل..... معروف است

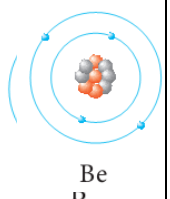
زیرا.....

.....

11- از شکل زیر چه می فهمید؟ (سه مورد) 1/5



12- تعداد ذرات اشکال زیر را بنویسید. 1



13- عدد جرمی عنصری برابر است با 200 و تعداد نوترون ها 50 واحد بیش تر از پروتن هاست. عدد اتمی این عنصر را به دست آورید. 1/5

14- قانون نسبت های معین را با ذکر مثال تو ضیح دهید. 1

چک نویس و برگه اضافه :

M.J : تهیه کننده

Web site: www.grade8.blog.ir