

## شيمي ۲ - بخش ۲

## بخش دوم - فواصل تناوبي

1 - در هر گروه از جدول تناوبي از بالا به پايين شعاع اتمي ... و الكترونگاتيبي ... مي يابد.

الف) افزايش - افزايش

ب) افزايش - کاهش

ج) کاهش - کاهش

د) کاهش - افزايش

2- در هر دوره از جدول تناوبي از چپ به راست شعاع اتمي ... و الكترونگاتيبي ... مي يابد.

الف) افزايش - افزايش

ب) افزايش - کاهش

ج) کاهش - کاهش

د) کاهش - افزايش

3- کدام عنصر به ترتيب بيشتري الكترونگاتيبي و کم تري الكترونگاتيبي را دارد؟

الف) اكسيژن - سدیم

ب) برم - ليتيم

ج) كلر - منيزيم

د) فلوتور - سدیم

4 - علت مهم افزايش الكترونگاتيبي عنصرها، در هر دوره از چپ به راست ، چیست؟

الف) ثابت ماندن تعداد ترازهاي و افزايش بار الكتريكي هسته

ب) افزايش تعداد الكترون هاي لايه ظرفيت و افزايش شعاع اتمي

ج) ثابت ماندن تعداد ترازهاي فرعي و افزايش بار الكتريكي هسته

د) افزايش تعداد الكترون هاي لايه ظرفيت و کاهش شعاع اتمي

5 - عنصرهاي يك گروه جدول تناوبي در کدام مورد با هم تشابه دارند؟

الف) شعاع اتمي

ب) تعداد ترازهاي اشغال شده

ج) تعداد الكترون هاي تراز آخر

د) الكترونگاتيوبي

6- اتم هاي مقابل را براساس افزايش شعاع اتمي مرتب كنيد. Mg,Br,Na,P,Si

الف)  $Br < Na < Mg < Si < P$

ب)  $p < Si < Mg < Na < Br$

ج)  $Na < Mg < Br < Si < P$

د)  $Mg < Na < Br < P < Si$

7) در بين اتم هاي مقابل کداميك الكترونگاتيوترين است؟ I, K, Ca, Cl, S

الف) K

ب) S

ج) Cl

د) I

8- روند تغييرهاي تناوبي عنصرها، با کدام ويژگي بهتر نشان داده مي شود؟

الف) حجم اتم

ب) جرم اتمي

ج) شعاع اتمي

د) عدد اتمي

9- واكنش پذيرترين فلزها و نافلزها به ترتيب در کدام گروه هاي جدول تناوبي قرار گرفته است؟

الف) قليايي خاكي ها - گروه اكسيژن

ب) قليايي خاكي ها - گروه هالوژن ها

ج) قليايي ها - گروه هالوژن ها

د) فلزات واسطه - گروه اكسيژن

10- فلز واسطه داراي 5 الكترون در اوربیتال d3 است. اين عنصر در کدام تناوب جدول قرار گرفته است؟

- الف) تناوب دوم
- ب) تناوب سوم
- ج) تناوب چهارم
- د) تناوب پنجم

11- انرژی یونش عنصرها در يك گروه از بالا به پایین ... و در يك دوره از چپ به راست ... مي يابد.

- الف) افزایش - افزایش
- ب) افزایش - کاهش
- ج) کاهش - کاهش
- د) کاهش - افزایش

12- لاتانیدها و آکتینیدها دوره هاي جدول تناوبي قرار دارند؟

- الف) پنجم و چهارم
- ب) چهارم و پنجم
- ج) پنجم و ششم
- د) ششم و پنجم

### تستهای بخش دوم و پاسفنامه

13- واکنش پذیری عنصرهاي گروه هاي IIA و VIII به ترتیب از بالا به پایین چگونه تغییر مي کند؟

- الف) افزایش - افزایش
- ب) افزایش - کاهش
- ج) کاهش - کاهش
- د) کاهش - افزایش

14- کدام مطلب زیر نادرست است؟

- الف) عنصرهاي واسط فلزاتي با خواص متنوع هستند که به گروه هاي IB تا VIII تعلق دارند.
- ب) انرژی یونش نافلزها از فلزها بیش تر است.
- ج) به لاتانیدها و آکتانیدها فلزهاي واسطه داخلي نیز مي گویند
- د) هر چه فاصله يك الكترون از هسته بیش تر باشد، راحت تر از اتم کنده مي شود.

15- در کدام مورد زیر، ترتیب اتم‌ها بر حسب شعاع اتمی، نادرست است؟

الف)  $H < B < Be < Mg < Ca$

ب)  $H < Li < Na < K < Rb$

ج)  $O < S < Mg < Sr < Rb$

د)  $In < Sr < Rb < I < Br$

16- با وارد کردن آب ید بر سدیم کلرید و با وارد کردن آب برم بر پتاسیم یدید .....

الف) کلر و ید آزاد می‌شود.

ب) کلر و ید آزاد نمی‌شود

ج) فقط کلر آزاد می‌شود.

د) فقط ید آزاد می‌شود

### پاسخنامه

1	ب	11	ج
2	د	12	الف
3	د	13	ب
4	الف	14	ب
5	ج	15	د
6	ب	16	ج
7	ج		
8	د		
9	ج		
10	ج		

منبع: <http://www.koncoor.blogfa.com>