مدرسة زبدة فركوح الأساسية الأولى للبنين

اعداد / الاستاذ

علي دلكي

اختر رمز الاجابة الصحيحة

- ما المدار الذي يُملأ بعد المدار 1s؟
  - أ 2s
  - ب 2p
  - ج 1d
  - د 1p
- ما المدار الذي يُملأ بعد المدار 2p؟
  - أ 2s
  - ب 3d
  - ج 3s
  - د 3p
  - ه 2d

- ما المدار الذي يُملأ بعد المدار 3p؟
  - أ 3d
  - ب 4s
  - ج 4p
  - د 3s
  - ه 4d

س١٠: إذا كان أيون عنصر ما، E^+، به 10 بروتونات، فما توزيعه الإلكتروني؟

- أ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
- ب $1s^2 2s^1 2p^6$
- ج $1s^1 2s^2 2p^6$
- د $1s^2 2s^2 2p^5$
- ه $1s^2 2s^2 2p^6$

س١٢: أيُّ عنصر يُمثَّل بـ Z، ويُكوِّن أيون Z^{2+} بالتوزيع الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6$؟

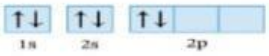
- أ المغنيسيوم
- ب الكالسيوم
- ج الصوديوم
- د البريليوم
- ه الألومنيوم

س١٣: ذرة البوتاسيوم لها التوزيع الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$. كيف يُمكن أيضًا تمثيل التوزيع الإلكتروني هذا؟

- أ $[Ar\ 4s^1]$
- ب $[Ar]\ 4s^1$
- ج $[2Ne]\ 4s^1$
- د $[Ne]\ 4s^1$
- ه $[Kr]\ 4s^1$

س١٤: أيُّ شكل يوضّح الموضع الصحيح لأول ستة إلكترونات في التمثيل الخطي الآتي للتوزيع الإلكتروني لأحد العناصر؟

- أ



- ب

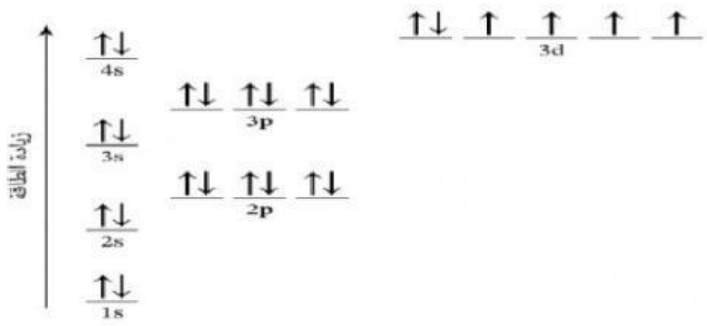
- ج

- د

LIVEWORKSHEETS

مدرسة زبدة فركوح الأساسية الأولى للبنين

س١٥: أيّ ذرة لعنصر انتقالي يُمكِن تمثيل توزيعها الإلكتروني بالشكل المُعطَى؟



- أ التيتانيوم
- ب النيكل
- ج الحديد
- د الروثينيوم
- ه الكروم

س١٦: التوزيع الإلكتروني المتوقّع لعنصر مكتشف حديثًا هو $[Rn]5f^{14}6d^{10}7s^27p^3$. في أيّ مجموعة من الجدول الدوري يوجد هذا العنصر؟

- أ المجموعة 5
- ب المجموعة 15
- ج المجموعة 10
- د المجموعة 3
- ه المجموعة 2

س١٧: أيون لا فلزي لعنصر مجهول صيغته X^{3-}.

إذا كانت ذرة العنصر X بها 7 بروتونات، فما التوزيع الإلكتروني للأيون X^{3-}؟

- أ $1s^22s^22p^5$
- ب $1s^22s^22p^6$
- ج $1s^22s^22p^3$
- د $1s^22s^2$
- ه $1s^22s^1$

اعداد / الاستاذ

علي دلكي

LIVEWORKSHEETS