

ما المدار الذي يُملأ بعد المدار 3p؟

- أ 3d
ب 4s
ج 4p
د 3s
هـ 4d

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
هـ 2d

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 $1s^2 2s^2 2p^5$
هـ $1s^2 2s^2 2p^6$

س١٢: أي عنصر يُمثل بـ Z ، ويُكوّن أيون Z^{2+} بالتوزيع الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6$ ؟

- أ المغنيسيوم
ب الكالسيوم
ج الصوديوم
د البريليوم
هـ 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؟

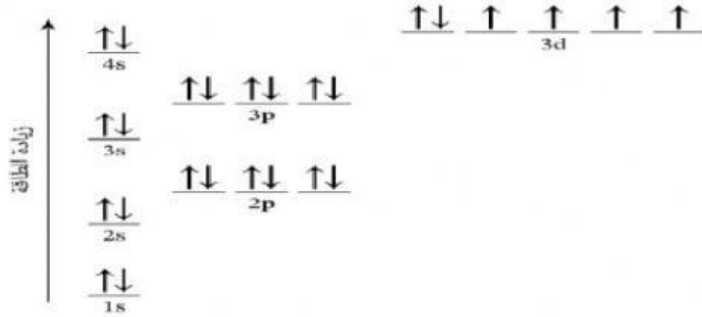
- أ $[Ar] 4s^1$
ب $[Ar] 4s^1$
ج $[2Ne] 4s^1$
د $[Ne] 4s^1$
هـ $[Kr] 4s^1$

س١٤: أي شكل يوضح الموضع الصحيح لأول ستة إلكترونات في التمثيل الخطي الاتي للتوزيع الإلكتروني لأحد العناصر؟

- أ  ☐
- ب  ☐
- ج  ☐
- د  ☐

مدرسة زبدة فركوح الأساسية الأولى للبنين

س١٥: أي ذرة لعنصر انتقالي يُمكن تمثيل توزيعها الإلكتروني بالشكل المُعطى؟



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

س١٦: التوزيع الإلكتروني المتوقع لعنصر مكتشف حديثًا هو $[Rn]5f^{14}6d^{10}7s^27p^3$. في أي 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 دلقي