

اختاري الإجابة الأكثر صحة:-

ما المدار الذي يُملأ بعد المدار 3p؟

أ 3d

ب 4s

ج 4p

د 3s

ه 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

ه 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 $1s^2 2s^2 2p^5$

ه $1s^2 2s^2 2p^6$

س١٢: أيُّ عنصر يُمثَّل بـ Z ، ويُكوّن 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 يوضِّح الموضع الصحيح لأول ستة إلكترونات في التمثيل الخطي الآتي للتوزيع الإلكتروني لأحد العناصر؟

أ $1s \uparrow\downarrow \quad 2s \uparrow\downarrow \quad 2p \uparrow\downarrow \quad \uparrow \quad \uparrow$

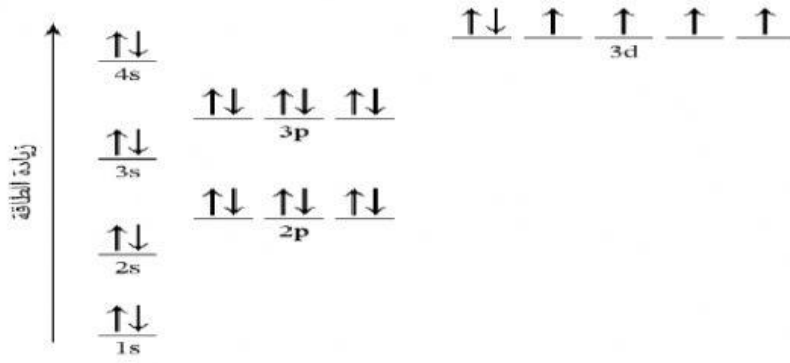
ب $1s \uparrow\downarrow \quad 2s \uparrow \quad 2p \uparrow \quad \uparrow \quad \uparrow$

ج $1s \uparrow\downarrow \quad 2s \uparrow\downarrow \quad 2p \uparrow \quad \uparrow$

د $1s \uparrow \quad 2s \uparrow \quad 2p \uparrow \quad \uparrow \quad \uparrow \quad 3s \uparrow$

ه $1s \uparrow \quad 2s \uparrow \quad 2p \uparrow \quad \uparrow \quad \uparrow$

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



- أ النيتانيوم
- 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 أيِّ 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 $1s^22s^1$

س١٨: أيُّ الذرات أو الأيونات الآتية غير متساوية الإلكترونات مع جميع الذرات أو الأيونات الأخرى؟

- أ Mg^{2+}
- ب F^-
- ج Ne
- د Na
- ه Al^{3+}