

اختاري الإجابة الأكثر صحة:-

ما المدار الذي يُملأ بعد المدار 3p؟

- أ 3d
ب 4s
ج 4p
د 3s
هـ 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 $1s^2 2s^2 2p^5$
هـ $1s^2 2s^2 2p^6$

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

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
هـ الألومنيوم

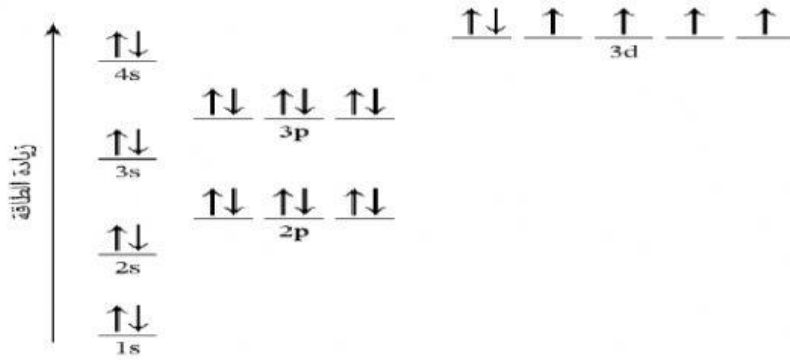
س١٣: ذرة البوتاسيوم لها التوزيع الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$. كيف يُمكن أيضًا تمثيل التوزيع الإلكتروني هذا؟

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

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

- أ أ
ب ب
ج ج
د د
هـ هـ

س١٥: أيُّ ذرة لعنصر انتقالي يُمكِن 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 أيُّ 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+}