اختاري الإجابة الأكثر صحة:-

◄ 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 يُمكِن أيضًا تمثيل التوزيع الإلكتروني هذا؟

أ $[Ar\ 4s^1]$

ب $[Ar]\ 4s^1$

ج $[2Ne]\ 4s^1$

د $[Ne]\ 4s^1$

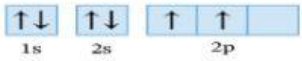
ه $[Kr]\ 4s^1$

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

أ

ب

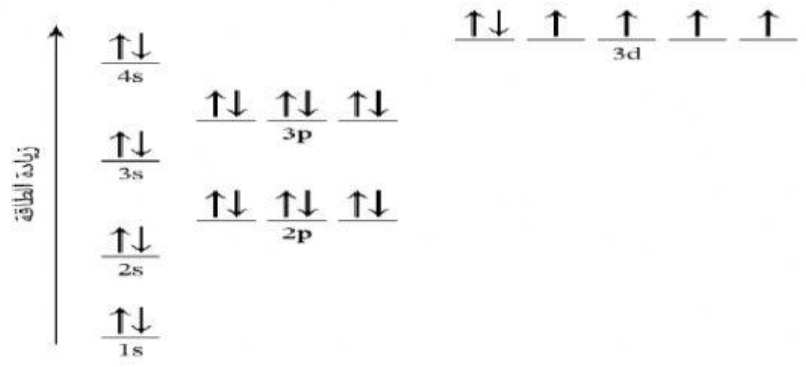
ج



د

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS

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



أ التيتانيوم

ب النيكل

ج الحديد

د الروثينيوم

ه الكروم

س١٦: التوزيع الإلكتروني المتوقَّع 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 $1s^22s^1$

س١٨: أيٌّ 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+}

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS