

ورقة عمل ايونات الفلزات الانتقالية

أيهما أكثر استقرار الحديد $2+$ أم $3+$ ولماذا ؟



أ- Fe^{+2}

ب- Fe^{+3}

أيهما أكثر استقرار السكندريوم $2+$ أم $3+$ ولماذا ؟



أ- Sc^{+2} لأنه أكثر شيوعاً

ب- لأن توزيعاً شبيه بالغاز النبيل ينتهي ب Sc^{+3} spd

ج- لأن توزيعاً يشبه الغاز النبيل Sc^{+3}

الفلزات الانتقالية عادة ما تكون أيونات شحنتها $2+$ و $3+$ أو أكبر ؟

أ - لأنها عادة ما تفقد الكتروني التكافؤ من المستوى الفرعي S مع احتمال أن تفقد الكترونات من المستوى الفرعي الغير مكتمل d

ب - لأنها عادة ما تفقد الكتروني التكافؤ من المستوى الفرعي d مع احتمال أن تفقد الكترونات من المستوى الفرعي الغير مكتمل S

أي الفلزات التالية لها القدرة على تكوين أيونات $(2+, 3+)$:

أ- Fe

ب- Na

ب- Mg

ب- K