

تحصيلي

الصف :

اسم الطالب :

ما التوزيع الالكتروني لعنصر النحاس Cu_{29} في حالته المستقرة ؟

$[\text{Ar}]4s^1 3d^{10}$

$[\text{Ar}]4s^2 3d^8$

$[\text{Ar}]4s^2 3d^{10}$

$[\text{Ar}]4s^2 3d^9$

عنصر توزيعه الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ يعتبر :

غاز نبيل

فلز انتقالي

لا فلز

فلز قلوي

عنصر الفسفور عدده الذري 15 فإنه يقع في :

الدوره 3 - المجموعة 3

الدوره 5 - المجموعة 3

الدوره 3 - المجموعة 15

الدوره 3 - المجموعة 5

تسمى عناصر المجموعة 17 :

الهالوجينات

النبيله

الفلزات القلويه

الانتقاليه

تصبح بعض المواد ذات شحنة موجبة لأنها :

اكتسبت بروتونات

اكتسبت إلكترونات

فقدت بروتونات

فقدت إلكترونات

ريف وليد باجلان ٤/٢