



ورقة عمل رقم (.....) – الصف 11 التوزيع الإلكتروني والروابط الكيميائية

اسم الطالب:

1. ما عدد إلكترونات التكافؤ لعنصر X ينتهي توزيعه الإلكتروني ب $2P^3$ ؟

1 ☐ A

2 ☐ B

3 ☐ C

5 ☐ D

2. ما نوع الرابطة التي تتكون بين عنصري الصوديوم Na والفلور F؟

☐ A رابطة أيونية

☐ B رابطة تساهمية

☐ C رابطة تناسقية

☐ D رابطة هيدروجينية

3. ما قيمة شحنة أيون يتشكل من ذرة عنصر ينتمي للمجموعة 16؟

0 ☐ A

-2 ☐ B

-3 ☐ C

-4 ☐ D

4. أي من الآتي يمثل جزئ لرابطة أيونية؟

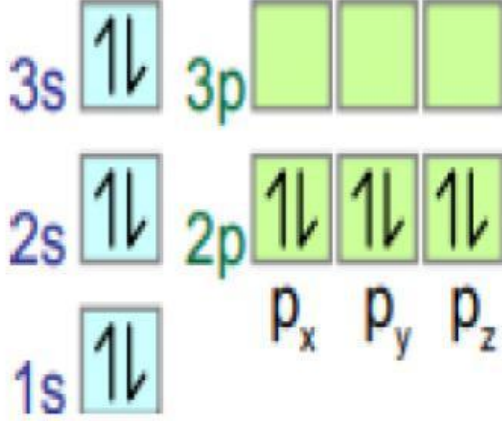
HBr ☐ A

NH₃ ☐ B

CO₂ ☐ C

MgCl₂ ☐ D

• ادرس الشكل المجاور ثم أجب عما يلي:



أ- ما عدد إلكترونات التكافؤ لهذا العنصر؟

ب- هل يميل العنصر الي فقد الإلكترونات أم إلى كسب الإلكترونات؟

ج- ما نوع شحنة الأيون المتكون؟