

## أسئلة مراجعة الدرس الأول

### السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: كيف تتكون الروابط الكيميائية بين ذرات العناصر؟

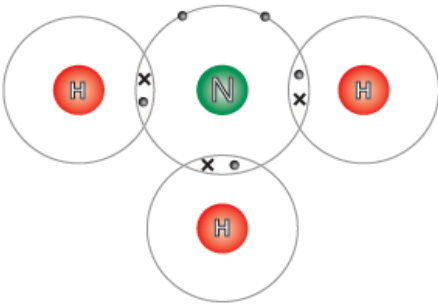
### السؤال الثاني:

أطبق: أكتب التوزيع الإلكتروني لكل من الذرات الآتية، ثم أتوقع التغير الذي ينبغي حدوثه؛ لتمتلك كل ذرة التوزيع الإلكتروني للغاز النبيل:

- النتروجين.
- الكبريت.
- الليثيوم.

### السؤال الثالث:

يمثل الشكل المجاور جزيء الأمونيا:



أ- ما عدد إلكترونات التكافؤ لذرة N؟

ب- ما نوع الرابطة التساهمية في هذا الجزيء؟

ج- ما عدد أزواج الإلكترونات الرابطة؟

د- ما عدد أزواج الإلكترونات غير الرابطة؟

### السؤال الرابع:

HCl يتكون جزيء من ارتباط ذرة هيدروجين بذرة كلور، أبين بالرسم هذا الترابط.

السؤال الخامس:

أكمل المخطط المفاهيمي الآتي يتعلق بموضوع الروابط الكيميائية:

