Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Dessine le schéma de configuration électronique pour le sodium et pour le chlore.

 

2. Le sodium doit-il gagner ou perdre des électrons pour devenir stable ? Combien ?

**Perdre 1 électron de valence**

3. Le chlore doit-il gagner ou perdre des électrons pour devenir stable ? Combien ?

**Gagner 1 électron**

4. Comment ces deux éléments peuvent-ils réagir ensemble pour que chacun devienne stable ?

****

5. Quelle sera la formule du composé formé entre chlore et sodium ? **NaCl**

6. Trace la configuration électronique du composé formé entre chlore et sodium.



7. Dessine le schéma de configuration électronique pour le fluor et pour l’oxygène.

 

8. Le fluor doit-il gagner ou perdre des électrons pour devenir stable ? Combien ?

**Gagner 1 électron**

9. L’oxygène doit-il gagner ou perdre des électrons pour devenir stable ? Combien ?

**Gagner 2 électrons**

10. Comment ces deux éléments peuvent-ils réagir ensemble pour que chacun devienne stable ?

****

11. Quelle sera la formule du composé formé entre oxygène et fluor ?

**OF2**

12. Trace la configuration électronique du composé formé entre oxygène et fluor.



13. Lesquels parmi les composés suivants sont formés par une liaison ionique?

SO2 **Al2O3**  **KCl** O2 **CaCl2** FCl N2

14. Lesquels parmi les composés suivants sont formés par une liaison covalente ?

**SO2** Al2O3 KCl **O2** CaCl2 **FCl**  **N2**

Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Dessine le schéma de configuration électronique pour le sodium et pour le chlore.

2. Le sodium doit-il gagner ou perdre des électrons pour devenir stable ? Combien ?

3. Le chlore doit-il gagner ou perdre des électrons pour devenir stable ? Combien ?

4. Comment ces deux éléments peuvent-ils réagir ensemble pour que chacun devienne stable ?

5. Quelle sera la formule du composé formé entre chlore et sodium ?

6. Trace la configuration électronique du composé formé entre chlore et sodium.

7. Dessine le schéma de configuration électronique pour le fluor et pour l’oxygène.

8. Le fluor doit-il gagner ou perdre des électrons pour devenir stable ? Combien ?

9. L’oxygène doit-il gagner ou perdre des électrons pour devenir stable ? Combien ?

10. Comment ces deux éléments peuvent-ils réagir ensemble pour que chacun devienne stable ?

11. Quelle sera la formule du composé formé entre oxygène et fluor ?

12. Trace la configuration électronique du composé formé entre oxygène et fluor.

13. Lesquels parmi les composés suivants sont formés par une liaison ionique?

SO2 Al2O3 KCl O2 CaCl2 FCl N2

14. Lesquels parmi les composés suivants sont formés par une liaison covalente ?

SO2 Al2O3 KCl O2 CaCl2 FCl N2