

Sciences naturelles 20F

Nom : _____

Devoir – Former des composés ioniques

Date : _____

Pour chacune des situations suivantes, combiné les éléments pour former des composés ioniques. Pour chaque question,

- **démontrer avec la notation de Lewis comment les atomes se lit ensembles.**
- **écrire la formule chimique du composé formé**
- **identifier combien de chaque types d'atomes est nécessaire pour que la somme des charges des ions sont égales à 0.**

1. Magnésium et Brome

2. Chlore et Potassium

3. Fer (III) et Chlore

4. Phosphore et Magnésium

5. Chrome (II) et Fluor

6. Iode et Titane (IV)

7. Strontium et Iode

8. Chlore et Calcium

9. Sélénium et Baryum

10. Sodium et Phosphore