

Travail 2,3

Sciences naturelles 20F

Nom : Corrigé

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



Bromure de Magnésium

2. Chlore et Potassium



Chlorure de Potassium

3. Fer (III) et Chlore



Chlorure de Fer(III)

4. Phosphore et Magnésium



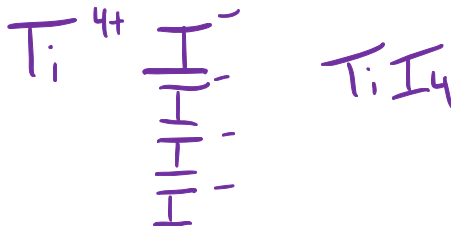
Phosphure de Magnésium

5. Chrome (II) et Fluor



Fluorure de Chrome(II)

6. Iode et Titane (IV)



Iodure de Titane(IV)

7. Strontium et Iode



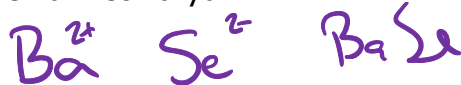
Iodure de Strontium

8. Chlore et Calcium



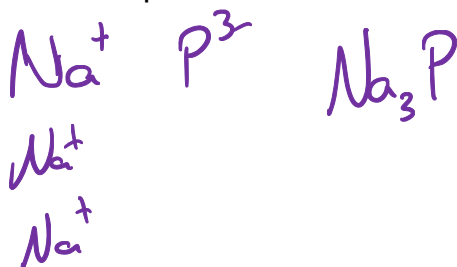
Iodure de Calcium

9. Sélénium et Baryum



Sélénium de Baryum

10. Sodium et Phosphore



Phosphure de Sodium