

5 EP

CHIMIE

**Ionisation des métaux et des non métaux
Règle de l'octet ou du duet**

Travail à rendre pour le jeudi 19 novembre 2020 16H

A m'envoyer sur TEAMS

Consignes pour envoyer votre travail :

Un seul fichier pdf avec :

Nom Prénom Classe CHIMIE Titre du travail Date

Envoyer seulement la feuille avec les exercices à faire.

Bon travail 😊

Un octet d'électrons = 8 électrons sur la dernière couche électronique comme les gaz nobles Ne, Ar, Kr, Xe ...

Un duet d'électrons = 2 électrons sur la dernière couche comme le gaz noble He.

Cation : ion positif, le nombre de charge correspond à la valence de l'atome.