

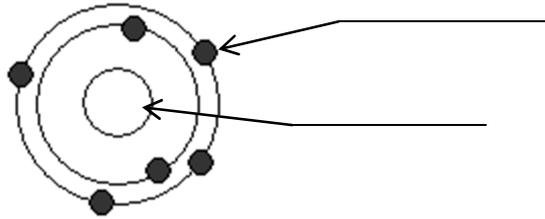
Nom :

Prénom :

C2

Activité 1 : Les ions

Voici le modèle électronique pour l'atome de carbone :



Complète la légende.

Rechercher	Extraire l'information utile	😊	😐	😞
------------	------------------------------	---	---	---

Combien d'électrons possède l'atome de carbone ? Déduis-en la charge du noyau de carbone.

.....

Combien l'atome de carbone peut-il perdre d'électrons ?

.....

Cet atome peut posséder en tout dix électrons. Combien peut-il encore en gagner ?

.....

Raisonner	Mettre en relation, déduire	😊	😐	😞
-----------	-----------------------------	---	---	---

Imagine que cet atome perd trois électrons. Combien d'électrons lui reste-t-il ?

.....

Quelle est alors la charge de l'ion ainsi créé ?

.....

Imagine cette fois-ci que l'atome de départ gagne deux électrons. Combien d'électrons possède-t-il alors ?

.....

Quelle est alors la charge de l'ion ainsi créé ?

.....

Complète le tableau ci-dessous :

Ion	Formule	Gagné/Perdu	Nombre d'électrons
Fer (II)	Fe^{2+}		
Fer (III)		perdu	
Chlorure		gagné	1
Cuivre	Cu^{2+}		
Hydrogène		perdu	1
Hydroxyde	HO^-		
Sulfate	SO_4^{2-}		
Nitrate	NO_3^-		