

**Application :**

Rempli le tableau suivant :

Symbole de l'ion	Symbole de l'atome ou molécule	Nombre d' <u>électrons</u> perdu(s)	Nombre d' <u>électrons</u> gagné(s)
$MnO_4^{2-}$	$MnO_4$	0	2
$Al^{3+}$	Al	3	0
$NH_4^+$	$NH_4$	1	0
$Ca^{2+}$	Ca	2	0
$Cr_2O_7^{2-}$	$Cr_2O_7$	0	2
$Br^-$	Br	0	1

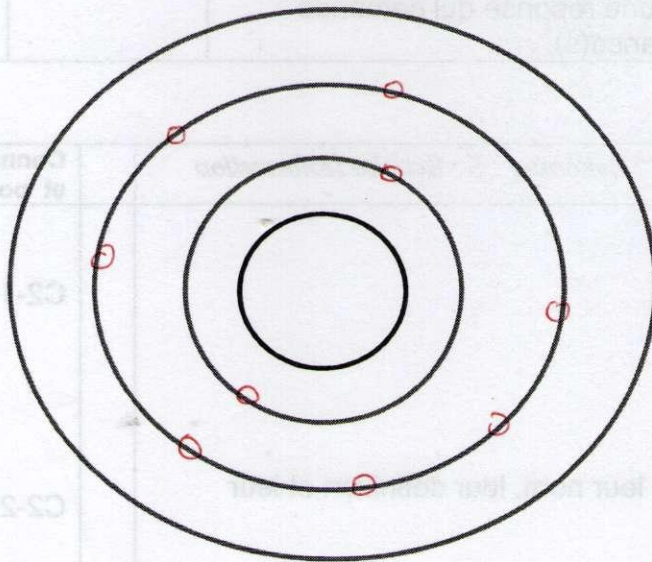
/0,5

/7

**Raisonnement :**

L'atome de fluor F a neuf électrons.

d) Dessine les électrons sur le schéma suivant :



/1

e) Combien d'électrons libres possède l'atome de fluor ?

L'atome de fluor possède sept électrons libres

/0,5

f) A ton avis, quel est le symbole de l'ion fluor ? Explique.

La couche externe de l'atome compte 7 e<sup>-</sup>. Soit il en perd 7 pour être stable, soit il en gagne 1. Il va donc gagner 1 e<sup>-</sup> et l'ion aura pour symbole F<sup>-</sup>.

Ra4

/1