8. Quelle est la charge?

A) Des métaux alcalins ? $1+$ **D)** Des halogènes ? $1-$

B) Des alcalino-terreux ? $2+$ **E)** Du radical OH ? $1-$

C) De l'oxygène ? $2-$ **F)** Du radical NH_4 ? $1+$

9. Écris l'équation de dissociation des composés du numéro 7 et justifie les charges de tes ions par le balancement des charges:

A) $NH_4Cl \rightarrow NH_4^{+} + Cl^{-}$
$0 = 1(1+) + 1(1-)$

B) _____

C) $H_2SO_4 \rightarrow 2H^{+} + 1SO_4^{2-}$
$0 = 2(1+) + 1(2-)$

D) $(NH_4)_2CO_2 \rightarrow 2NH_4^{1+} + 1CO_2^{2-}$
$0 = 2(1+) + 1(2-)$

E) $Ca_3(PO_4)_2 \rightarrow 3Ca^{2+} + 2PO_4^{3-}$
$0 = 3(2+) + 2(3-)$

F) $LiNO_3 \rightarrow Li^{1+} + NO_3^{1-}$
$0 = 1(1+) + 1(1-)$

G) $Ca(ClO_4)_2 \rightarrow Ca^{2+} + 2ClO_4^{1-}$
$0 = 1(2+) + 2(1-)$

H) $MgCr_2O_7 \rightarrow Mg^{2+} + Cr_2O_7^{2-}$
$0 = 1(2+) + 1(2-)$

I) $NaHCO_3 \rightarrow Na^{1+} + HCO_3^{1-}$
$0 = 1(1+) + 1(1-)$

J) $Al(CN)_3 \rightarrow Al^{3+} + 3CN^{1-}$
$0 = 1(3+) + 3(1-)$

10. En te basant sur les formules moléculaires, classe les substances suivantes selon qu'elles sont des **électrolytes(E) ou des non électrolytes(NE).**

A)	HNO_3	E	**F)**	PCl_3	NE
B)	C_3H_8	NE	**G)**	CO_2	NE
C)	NaCl	E	**H)**	KNO_3	E
D)	HBr	E	**I)**	LiOH	E
E)	NH_4OH	E	**J)**	H_3PO_4	E

11. Écris les équations de dissociation et justifie par le balancement des charges: Indique par une ligne hachurée, l'endroit où la molécule se sépare.

Ex. $HClO_{3(aq)} \rightarrow H^+_{(aq)} + ClO_3^-{}_{(aq)}$ $\quad 0 = 1(1^+) + 1(1^-)$ $\qquad Sc_2(CO_3)_{3(aq)} \rightarrow 2Sc^{3+}_{(aq)} + 3\,CO_3^{2-}{}_{(aq)}$ $\quad 0 = 2(3^+) + 3(2^-)$

A) $Al(OH)_{3(aq)} \rightarrow Al^{3+}_{(aq)} + 3OH^{1-}_{(aq)}$

$0 = 1(3+) + 3(1-)$

Al^{3+} OH^- OH^- OH^-

B) $H_2S_2O_{8(aq)} \rightarrow 2H^+_{(aq)} + S_2O_8^{2-}{}_{(aq)}$

$0 = 2(1+) + 1(2-)$

H^+ S_2O_8 H^+

C) $MgO_{(aq)} \rightarrow Mg^{2+}_{(aq)} + O^{2-}_{(aq)}$

$0 = 1(2+) + 1(2-)$

Mg^{2+} O^{2-}

D) $HNO_{3(aq)} \rightarrow H^+_{(aq)} + NO_3^-{}_{(aq)}$

$0 = 1(1+) + 1(1-)$

H^+ NO_3^-

E) $K_2SO_{3(aq)} \rightarrow 2K^{1+}_{(aq)} + 1SO_3^{2-}{}_{(aq)}$

$0 = 2(1+) + 1(2-)$

K^+ SO_3^{2-} K^+

F) $(NH_4)_3PO_{4\,(aq)} \rightarrow 3NH_4^{1+}{}_{(aq)} + PO_4^{3-}$

$0 = 3(1+) + 1(3-)$

NH_4^+ NH_4^+ PO_4^{3-} NH_4^+

G) $H_3BO_{3(aq)} \rightarrow 3H^+_{(aq)} + BO_3^{3-}{}_{(aq)}$

$0 = 3(1+) + 1(3-)$

H^+ BO_3^{3-} H^+ H^+

H) $Ba(OH)_{2(aq)} \rightarrow Ba^{2+}_{(aq)} + 2OH^{1-}_{(aq)}$

$0 = 1(2+) + 2(1-)$

Ba^{2+} OH^- OH^-

I) $MgSO_{4(aq)} \rightarrow Mg^{2+}_{(aq)} + SO_4^{2-}{}_{(aq)}$

$0 = 1(2+) + 1(2-)$

Mg^{2+} SO_4^{2-}

J) $K_3BO_{3(aq)} \rightarrow 3K^{1+}_{(aq)} + BO_3^{3-}{}_{(aq)}$

$0 = 3(1+) + 1(3-)$

K^+ K^+ K^+ BO_3^{3-}

K) $Mg(CH_3CO_2)_{2(aq)} \rightarrow Mg^{2+}_{(aq)} + 2CH_3CO_2^{1-}$

$0 = 1(2+) + 2(1-)$

* On "coupe" toujours après le métal ou le H ou le NH_4 (ou avant OH pour une base)