

Pour trouver une logique ...  
Deux questions à se poser

Pour mieux retenir ...

# LES ANIONS

① Quel nombre d'oxygène sur l'atome ?

**Pas d'oxygène** : les UR  
 $F^-$  fluorure  
 $Cl^-$  chlorure  
 $S^{2-}$  sulfure  
 ...  
 $ClO^-$  hypochlorite  
 $BrO^-$  hypobromite

**Peu d'oxygène** : les ITEs "toutes fines"  
 $NO_2^-$  nitrite  
 $SO_3^{2-}$  sulfite  
 $PO_3^{3-}$  phosphite  
 $ClO_2^-$  chlorite  
 $BrO_2^-$  bromite

**Bcp d'oxygène** : les ATEs "énormes"  
 $NO_3^-$  nitrate  
 $SO_4^{2-}$  sulfate  
 $PO_4^{3-}$  phosphate  
 $ClO_3^-$  chlorate  
 $BrO_3^-$  bromate

Vraiment bcp d'oxygène  
 les PER ATEs  
 $ClO_4^-$  perchlorate  
 $BrO_4^-$  perbromate  
 $MnO_4^-$  permanganate

② Quelle charge ?

Sur les URE ion monoatomique pas d'oxygène  
 Autant de - que de valence selon le wrs félicitons célébrations

- 1. 1 -  $F^-$   $Cl^-$   $Br^-$   $I^-$
- 2. 2 -  $O^{2-}$   $S^{2-}$   $Se^{2-}$
- 3. 3 -  $N^{3-}$   $P^{3-}$

Sur les ITE et ATE groupements polyatomiques avec des oxygènes

**SOIT** sauront n° nombre de - que l'ion monoatomique = nombre de ●  
 $ClO^-$   $ClO_2^-$   $ClO_3^-$   $ClO_4^-$   $BrO^-$   $BrO_2^-$   $BrO_3^-$  ...  
 $SO_3^{2-}$   $SO_4^{2-}$   
 $PO_3^{3-}$   $PO_4^{3-}$   $BO_3^{3-}$

**SOIT** à apprendre par cœur car ≠ de l'atome seul ou car l'atome a + ieux valences  
 $NO_2^-$   $NO_3^-$   $MnO_4^-$   
 $CO_3^{2-}$   $SiO_3^{2-}$   $CrO_4^{2-}$   $Cr_2O_7^{2-}$

Sur les hydrogènes : atome d'hydrogène collé devant le groupement l'ion monoatomique  
 de 2 - à 1H et 1 -  
 $OH^-$   $HS^-$   $HSe^-$   $HSO_3^-$   $HSO_4^-$   $HCO_3^-$   $HSiO_3^-$   $HWO_4^-$   $HCr_2O_7^-$   
 de 3 - à 1H et 2 -  
 $HPO_3^{2-}$   $HPO_4^{2-}$   $HBO_3^{2-}$   
 de 3 - à 2H et 1 -  
 $H_2PO_3^-$   $H_2PO_4^-$   $H_2BO_3^-$