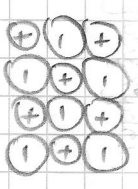
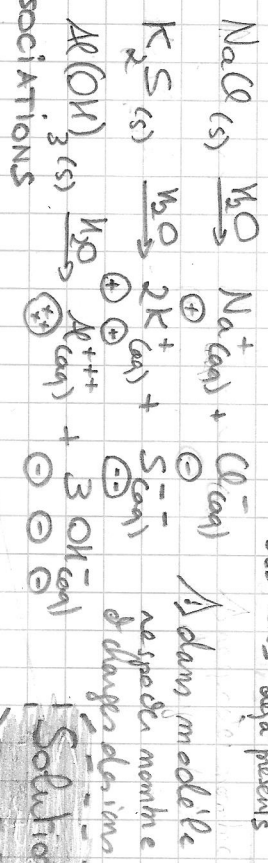


- SELS:  $MX, MXO, M_2XO, M_3XO_4$  } MOLECULES IONIQUES
- HYDROXYDES:  $MOH$  } SOLIDES



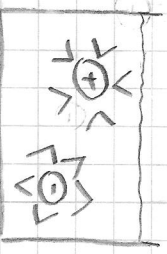
cristaux ioniques  
liaisons ioniques  
solides stables si secs

+ H<sub>2</sub>O Dissolution par DISSOCIATION DES IONS déjà présents



### Solutions d'électrolytes FORTS

- conduisent bien le courant
- car contiennent uniquement des ions aqueux
- aucune molécule intacte



molécule d'eau

conduisent bien le courant  
d'hydrolyse

### Solutions d'ÉLECTROLYTES FAIBLES

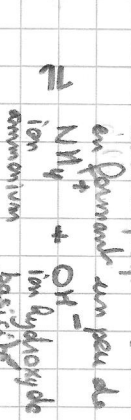
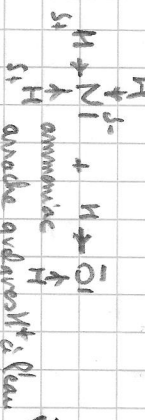
#### Solutions d'Électrolytes FAIBLES

- conduisent un peu de courant
- car contiennent un peu "d'ions d'eau" de molécules intactes

#### BASE FAIBLE



MOLECULES COVALENTES PARTIELLEMENT IONISABLES

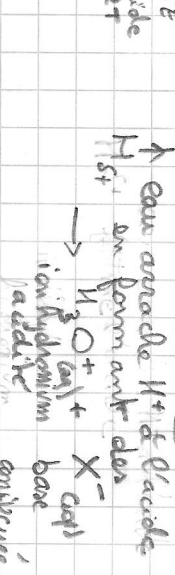


Dissolution par IONISATION PARTIELLE

#### ACIDES FORTS (six premiers)

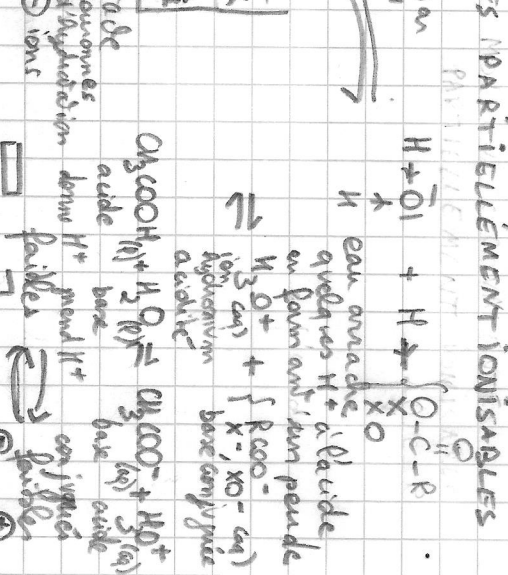
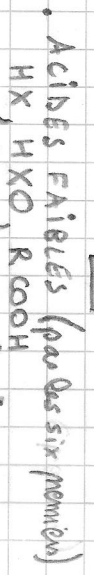
- $HI, HClO_4, HBr, HCl, H_2SO_4, HNO_3$

MOLECULES COVALENTES IONISABLES GAZEUSES ou LIQUIDES HXO



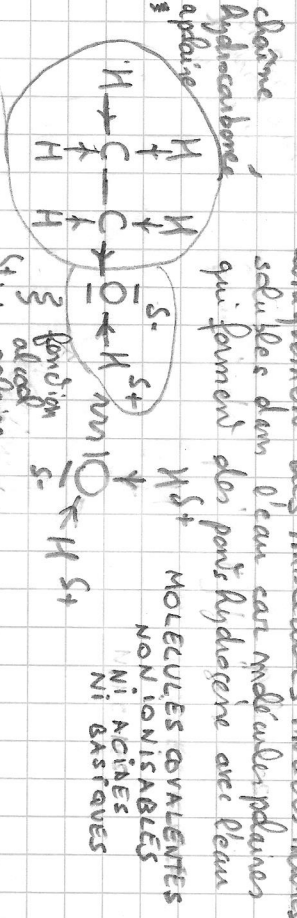
#### ACIDES FAIBLES (pas des six premiers)

MOLECULES COVALENTES PARTIELLEMENT IONISABLES



### Solutions de NON-ELECTROLYTES

- ne conduisent pas de courant
- car ne contiennent pas d'ions
- uniquement des molécules intactes neutres
- seules dans l'eau car molécules polaires qui forment des ponts hydrogène avec l'eau



Dissolution simple

