

Nom _____
Date _____

Chimie 11

9.2, La conductivité des solutions

La saturation et la solubilité (Questions de Hebden Chemistry 11 – A Workbook for Students page 198, #6 – 8).

6. Lesquels des composés suivants formeront une solution conductrice (ionique) et lesquels formeraient une solution non-conductrice (non-ionique)?

a) KI _____

b) ICl _____

c) HBr _____

d) CaBr₂ _____

e) CH₄ _____

f) LiOH _____

g) CsF _____

h) CH₃OCH₃ _____

i) H₂CO₃ _____

j) N₂O _____

7. Lorsqu'un composé est dissout dans l'eau, la solution ne conduit pas de l'électricité. Quels types de composé pourraient produire ce résultat?

8. Lesquelles des substances suivantes pourraient conduire de l'électricité?

a) KBr_(s) _____

b) N_{2(l)} _____

c) LiCl_(aq) _____

d) AgNO_{3(l)} _____

e) CH₃OH_(l) _____

- f) $\text{Ag}_{(s)}$ _____
- g) $\text{HNO}_{3(s)}$ _____
- h) $\text{Cl}_{2(aq)}$ _____
- i) $\text{HNO}_{3(aq)}$ _____
- j) $\text{Ba(OH)}_{2(s)}$ _____
- k) $\text{Na}_{(l)}$ _____
- l) $\text{BaBr}_{2(aq)}$ _____
- m) $\text{NaNO}_{3(s)}$ _____
- n) $\text{HBr}_{(s)}$ _____
- o) $\text{Cu}_{(s)}$ _____
- p) $\text{CO}_{2(s)}$ _____
- q) $\text{Hg}_{(l)}$ _____
- r) $\text{C}_{14}\text{H}_{10(s)}$ _____
- s) $\text{FeCl}_{3(l)}$ _____
- t) $\text{LiOH}_{(aq)}$ _____
- u) $\text{LiOH}_{(l)}$ _____
- v) $\text{H}_3\text{PO}_{4(aq)}$ _____
- w) $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}_{(aq)}$ _____
- x) $\text{K}_2\text{CrO}_{4(aq)}$ _____