

التمرين 13

www.pc-lycee.com

1. أعط معللا الجواب الصيغ الكيميائية للمركبات الأيونية المكونة من الأيونات التالية :

أ- K^+ و Br^-

ب- Al^{3+} و F^-

ج- Na^+ و S^{2-}

2. نعتبر ثلاثة محاليل :

- محلول كبريتات البوتاسيوم K_2SO_4 تركيزه $C_1=10^{-1}mol.l^{-1}$ و حجمه $V_1=100mL$.

- محلول كبريتات الألمنيوم تركيزه $Al_2(SO_4)_3$ $C_2=2.10^{-1}mol.l^{-1}$ و حجمه $V_2=200mL$.

- محلول فوسفات البوتاسيوم K_3PO_4 تركيزه $C_3=3.10^{-1}mol.l^{-1}$ و حجمه $V_3=300mL$.

2.1 أكتب معادلات ذوبان هذه المركبات في الماء.

2.2 أحسب تركيز كل أيون في كل من المحاليل على حدة.

2.3 أحسب تركيز كل أيون في خليط حصلنا عليه بمزج المحاليل الثلاثة في كأس واحدة .

Mohammed Sobhi