// الذائبية //

س/ ما أكبر كمية من NaCl يمكن أن تذوب في 250g من الماء
عند درجة حرارة 80°

١- نحدد الذائبية لـ NaCl عند درجة الحرارة (80°c)

↳ 40g ⟶ 100g H_2O

NaCl س g ⟶ 250g H_2O

$$100g = \frac{250 \times 40}{100} = \text{NaCl كتلة}$$

س/ أضيف 50g من NaCl إلى 100g من الماء عند درجة حرارة 50°c
وبعد تحريك المحلول ترسب في القاع 15g

∴ كم هي ذائبيته عند درجة حرارة 50°c في 100g من الماء.
(ذائبيته هي عند إذابته) 35g في 100g ماء
المذاب ← 35g = 50 - 13

س/ عند درجة حرارة 20°c يذوب 30g من الملح Y_2 في 100g من الماء
ليصبح مشبع وبرفع درجة الحرارة إلى 50°c تزداد الذائبية
لتصبح 60g منه مذابة في 100g من الماء
كم غرام يلزم اضافته؟ 60 - 30 = 30g

س/ عند درجة حرارة 50°c تذوب 60g من الملح A في 100g من الماء
كم غرام من A يتم ترسيبها عند تبريد المحلول لـ 20°c لتذوب 35g
في 100g من الماء؟ 60 - 35 = 25g (مقدار الراسب 25g)
بتقليل درجة الحرارة تقل الذائبية.

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

س/ محلول KCl درجة حرارته 50°c تتكون من 50g KCl في 130g من الماء
برّد المحلول إلى 20°c / أمثلة الوحدة

درجة الحرارة C°	ذائبية KCl في H_2O/100g
50	42.5
20	33

أ/ هل المحلول مشبع أم (عند درجة حرارة 50°c)
غير مشبع ؟

ب/ احسب كتلة المادة المترسبة عند تبريد المحلول.

أ/ عند درجة حرارة 50°c
42.5g ⟶ 100g/H_2O
؟ g ⟶ 130g H_2O

في 130g ماء يجب اذابة 55.25g من KCl ليصل للذائبية
لكن هو اذاب 50g ∴ المحلول غير مشبع أقل من 55.25g.

ب/ عند درجة حرارة 20°c في 130g ماء مذاب 42.9
33g ⟶ 100g H_2O
س g ⟶ 130g H_2O

لكن عند درجة حرارة 50°c في 130g ماء اذاب 50g من KCl
وكلما قلت درجة الحرارة قلت الذائبية لتصبح رطب.

50 − 42.9 = 7.1g ↓

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner