

solubilidad g/100 mL de A.B.

10° 0,21%

18° 0,

10 g de A.B en AGUA (SU)

ALUMNO A (80°C → 2,75%) disuelve  
(10°C → 0,21%) filtra

a 80°C

27,5 g A.B → 100 mL H<sub>2</sub>O -

10 g A.B → x = 36,36 mL H<sub>2</sub>O

# agua q' necesita

a 10°C

2,1 g → 100 mL

x = 0,76 → 36,36 mL

quedan disueltos

(10 - 0,76)  $\approx$  9,25 g

~~queda~~ de recuperar



ALUMNO B  $95^{\circ}\text{C} \rightarrow 6,8\%$

68 g  $\rightarrow$  100 mL  $\text{H}_2\text{O}$

10 g  $\rightarrow x = 14,7 \text{ mL } \text{H}_2\text{O}$

precista alumno B

a  $10^{\circ}\text{C}$

2,1 g  $\rightarrow$  100 mL  $\text{H}_2\text{O}$

$x = 0,31 \text{ g} \rightarrow 14,7 \text{ mL } \text{H}_2\text{O}$

se disuelven

$10 - 0,31 \text{ g} = 9,69 \text{ g}$

se recuperan

$\therefore$  el alumno B tiene una mejor  
selección de SV. ✓