

Resultados: Aula 7 SOLUCIONES

III-

1) Conceptual

- 2) a. Saturada
b. Sobresaturada
c. No saturada
d. Sobresaturada

3)

- a. Insaturada
b. Diluída
c. A 50°C, solubilizar 50 g de la sal en 100 g de agua, calentar lentamente evitando agitación o cualquier disturbio sobre el recipiente.

4)

- a. Representa la solubilidad de la sal a distintas temperaturas
b.
A: sobresaturada: 118g/100g agua a 30°C
C: no-saturada: 100g de sal/100g de agua a 50°C
E: saturada
c. Quedarán sin disolverse 20 g
d. Quedarán sin disolver 10 g

5)

- a. 60 g/l
b. 5,76 g%g
c. 1,04 g/ml
d. La misma que las anteriores.

IV-

1) 20 g sal

2) 0,8 M

3) 48,84 mL

4) 270 gramos de agua; fracción molar agua= 0,934 y fracción molar de la sal= 0,0656

5)

- a. 555,34 mL
- b. 55,9 L
- c. Volumen= 39,13 L y la masa= 238,05 gramos.

6) 18 g

7) 5 g

8)

- a. 18 M
- b. 13,8 mL

9) 1,57 m

10) 262,6 mL

11) 4,44 N y 2,22 M; 0,1351 L

12) 100,74 g

13) 3,79 M

14) 24,44 L

15)

- a. Na(OH)
- b. 0,535 g

16)

- a. $5,11 \times 10^{-6}$ M
- b. $7,76 \times 10^{-5}$ g

17) Son correctas las opciones: b. y e.

18) Son correctas las opciones: b., c. y e.

19) Son correctas las opciones: b. y d.

20) 0,0348 mol CO₂ (1,53 g de CO₂)