

Universidad Nacional de Cuyo - Facultad de Ingeniería

Química General e Inorgánica

TRABAJO PRÁCTICO

Estequiometría en solución

Profesora Titular: Dra. Graciela Valente

Profesora Adjunta: Dra. Cecilia Medaura

Jefes de Trabajos Prácticos:

Lic. Sebastián Drajlín Gordon

Lic. Liliana Ferrer

Prof. Inés Grillo

Ing. Carina Maroto

Dra. Rebeca Purpora

Ing. Alejandra Somonte

Ing. Silvina Tonini

RESPUESTAS

1.

Soluto	Masa	Solución	Concentración
Ácido Sulfúrico	50 g	250 mL	20 %m/v
Sulfato cúprico	7,5 g	30 g	25 %m/m
Bromuro de potasio	1,2 g	20 mL	6 g% _{mL}
Sulfato de aluminio	60 g	2 L	0,09 M
Carbonato de sodio	397,5 g	1,5 L	2,5 M
Cloruro de calcio	15 g	1,4 L	0,1 M

2.

- a. 96g NaOH
- b. 66g H₂SO₄
- c. 14,87g AgNO₃
- d. 162,5 g KCl

3.

- a. 1,07 M
- b. 0,98 M
- c. 0,40 M
- d. 0,013 M

4. a. 11g%_g

b. 0,65m

c. 0,64 M

5.

a. 180ml

b. 450ml

6. 0.45L

7. Solución A

8. 2,59 g

9. 0,19 M

10. 32 %

11. 2,94 g

12. 0,03 M

13. 87,5 %

14. 82,8 %

15.

- a. 8,68L
- b. 637g
- c. 323,2 atm

16. 94,4 %

17. 1,78 L

18.

- a. 120,63 mL
- b. 83,33%

19. 2,1 L

Autoevaluación

1. 0,6 M

2. 500 mL

3. 299 mL

4. 0,09 M

5. 20 mL

6. 33,6 L

7. 90 %

8. 94 %

9. 14,32 L

10. 24 mL

11. 2,6 L

12.

- a. HCl
- b. 0,095 moles

13.

- a. 43,87 g
- b. 36,57 g
- c. 9,64 L

14. $4,35 \cdot 10^{-3}$ M

15. 75%