

Solubilidad de los alcalinotérreos

1. Prepara las siguientes disoluciones

Soluto	m_{solute} (g)	V_{total} (mL)	Conc. (M)
Na_2CO_3	1,06	100	0,1
NaOH	0,80	100	0,2
MgCl_2	0,95	100	0,1
CaCl_2	1,11	100	0,1
$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$	2,11	100	0,1
BaCl_2	2,08	100	0,1

2. Prepara la siguiente disolución en campana de gases

Soluto	V_{solute} (mL)	V_{total} (mL)	Conc. (M)
H_2SO_4	0,50	100	0,1

3. En tubos de ensayo mezcla 10 mL de cada una de las disoluciones para realizar las siguientes mezclas:

Mezcla	MgCl_2	CaCl_2	$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$	BaCl_2
Na_2CO_3	11	12	13	14
NaOH	21	22	23	24
H_2SO_4	31	32	33	34