



12 ml



5 ml



8 ml

© Can Stock Photo - csp23699285



Aforo 1L

CUADRO #1

SIn#		Vml	Wg	d	n	Equ-g	VL	N	M	ppm	m
1	HCl	12	13.2	1.1	0.36	0.36	1	0.36	0.36	13200	
2											
3											
4											
	H2O			1							

PESO MOLECULAR HCl = 1g+35.45g=36.45 g/mol

$$12\text{ml} \frac{1.1\text{g}}{1\text{ml}} = 13.2\text{g}$$

$$13.2\text{g} \frac{1\text{mol}}{36.45\text{g}} = 0.36\text{ mol}$$

$$13.2\text{g} \frac{1\text{ equ-g}}{36.45\text{g}} = 0.36\text{ equ-g}$$

$$N = \frac{0.36\text{ equ-g}}{1\text{L}} = 0.36\text{N}$$

$$M = \frac{0.36\text{ mol}}{1\text{L}} = 0.36\text{M}$$

$$\text{ppm} = \frac{13200\text{ mg}}{1\text{L}} = 13200\text{ppm}$$

Tarea

Completar de la misma forma los cuadros verde, rojo y negro.

Todo debe quedar e el *drive* de soluciones como "laboratorio de soluciones"

SIn#		Vml	Wg	d	n	Equ-g	VL	N	M	ppm	m
1	HCl	12		1.1							
2	H2SO4	8		1.2							
3	NaCl		2								
4	H3PO4	5		1.3							
	H2O			1							

