

Ejercicio.- Completar cada uno de los recuadros faltantes con información de la literatura y realizando las operaciones necesarias en el caso de las concentraciones solicitadas. Recuerda que los % V/V solo pueden calcularse en el caso de mezclas liquido-líquido y considerando que los volúmenes mezclados son aditivos (esto casi nunca ocurre con mezclas solido-líquido).

			M	N	m	F				
Disolución	MM	densidad	mol L ⁻¹	eq L ⁻¹	mol kg ⁻¹	P. F. L ⁻¹	% (m/V)	% (m/m)	% (V/V)	ppm
Etilenglicol	62.07	1.035	6.67	13.34	10.74	6.67	41.4	40.0	36.96	400000
Permanganato de potasio	158.04	0.9878	0.010	0.05	0.01014	0.010	0.158	0.160	-	1600
Ácido fosfórico	98.08	1.685	14.61	43.8	57.82	14.61	143.22	85.0	-	850000
Nitrato de níquel (II) hexahidratado	290.80	1.0254	0.05	0.100	0.0495	0.05	1.454	1.418	-	14180
Cloruro de aluminio	133.34	1.005	0.00300	0.00900	0.000302	0.00300	0.0402	0.0400	-	400

Para el cálculo de normalidades considera:

- Que el etilenglicol es un diácido
- Que el permanganato se reduce a manganeso(II)
- Los protones ácidos del fosfórico
- La carga del ion níquel
- La carga del ión aluminio