



FICHA EXPERIMENTAL 3: INVENTARIO

INSTRUMENTACIÓN

- **Conductímetros** (CRISON BASIC 30+ [1], CRISON BASIC 30 [4])
 - **pH-metros** (CRISON BASIC 20+ [4], CRISON micropH 2000 [2], CRISON micropH 2001 [2])
 - **Espectrofotómetros** (THERMO SCIENTIFIC GENESYS 20 [7])
 - **Balanzas** (FEL 200S [2], COBOS CB Complet [1])
 - **Agitadores magnéticos** (AGIMATIC S [2])
 - **Agitadores magnéticos con calefacción** (AGIMATIC N [2])
-

MATERIAL

- **Matraces aforados** (50 mL, 100 mL, 100 mL ámbar, 250 mL, 1000 mL, 2000 mL)
- **Matraces Erlenmeyer** (100 mL, 250 mL)
- **Matraces kitasatos** (250 mL)
- **Probetas** (10 mL, 25 mL, 25 mL tipo 1b, 50 mL, 100 mL, 125 mL, 250 mL, 500 mL)
- **Pipetas de un aforo** (5 mL, 10 mL, 20 mL, 25 mL, 50 mL)
- **Pipetas graduadas tipo 3** (5 mL, 10 mL)
- **Buretas** (25 mL, 50 mL)
- **Embudos de vidrio** (rama corta y larga)
- **Vasos de precipitados de vidrio** (100 mL, 100 mL forma alta, 250 mL forma alta, 400 mL, 600 mL, 1000 mL, 2000 mL)
- **Vasos de precipitados PP (polipropileno)** (400 mL, 500 mL)
- **Botellas HDPE (polietileno de alta densidad)** (500 mL, 1000 mL)
- **Botellas HDPE ámbar** (1000 mL)

- Tarros HDPE, pared gruesa (60 mL, 125 mL, 250 mL)
- Tarros HDPE, pared normal, obturador (125 mL, 250 mL)
- Frascos de vidrio ámbar, con cuentagotas o tapón roscado (60 mL, 125 mL)
- Frascos de vidrio, con cuentagotas o tapón roscado (60 mL)
- Termómetros (de diferentes graduaciones)
- Soportes metálicos, pinzas, nueces y aros
- Soportes de madera y de plástico
- Mecheros Bunsen, trípodes y rejillas
- Peras de goma y aspiradores de pipeta
- Cristalizadores
- Cronómetros
- Papel de filtro
- Tubos de ensayo y gradillas
- Pipetas Pasteur
- Pinzas de madera y de metal
- Frascos lavadores
- Varillas de vidrio
- Tubos de vidrio acodado
- Vidrios de reloj
- Espátulas dobles (plana y cuchara)

REACTIVOS¹

- Agua destilada y agua desionizada
- Agua de mar natural (Arnao, 20 de noviembre de 2010)
- Agua de mar artificial ($\text{NaCl} \approx 0,5 \text{ M}$)
- $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (s)

¹Están disponibles más reactivos, que se pueden utilizar en los procedimientos experimentales diseñados por los estudiantes.

- NaCl 0,25 M
 - Ca(OH)₂ (s)
 - FeCl₃ 0,033 M
 - NH₄SCN 0,25 M
 - NH₄Cl (s)
 - KSCN (s)
 - HClO₄(aq, 70 %, $\rho = 1,67 \text{ g mL}^{-1}$)
 - HClO₄ 0,5 M + FeNO₃ 0,099 M
-