

Celle galvaniche ed elettrodi ionoselettivi

Francesco Pasa, Andrea Miani, Davide Bazzanella - Gruppo 8 Mercoledì
francescopasa@gmail.com - 28 maggio 2014

Scopo

Lo scopo scopo di questa esperienza è In questo caso, abbiamo proceduto ***ando così e cosà mediante misure di ***, ovvero misurando ***. Aggiungendo *** nota a *** è possibile, misurando *** in funzione di ***, ricavare *** di.

Materiale

Materiale per la costruzione delle celle galvaniche

- Vetreria: 3 beker da 100 ml, un becher da 600 ml per il recupero delle acque di lavaggio, pipetta da 10 ml con aspiratore, pipette Pasteur, matraccio da 50 ml, 2 bottiglie da 20 ml;
- Multimetro, elettrodi di Cu, Zn e Ag, sostegno per elettrodi, led per il funzionamento della pila e cavi a banana;
- Ponte salino (soluzione 2 M di KNO_3 in agar);
- Spruzzetta con acqua distillata;
- Soluzioni H_2SO_4 o HCl 1 M, soluzioni madre 0.5 M di CuSO_4 , ZnSO_4 , AgNO_3 ;
- Carta vetrata.

Materiale per la determinazione di Ca^{2+} con elettrodo ionoselettivo

- Vetreria: 5 beker da 100 ml, 2 pipette da 2 ml, 3 pipette da 10 ml, pipette Pasteur, propipetta, cilindro da 100 ml;
- Sonde elettrochimiche con relativo supporto, lettore di sonde Mettler-Toledo;
- Agitatore magnetico con ancorette (una per soluzione);
- Termometro;
- Acqua distillata;
- Soluzione madre di concentrazione 1 g/l di ioni Ca^{2+} , soluzione ISA (*Ion Stranght Adjuster*);
- Campioni di misura: acqua minerali differenti, acque di acquedotti diversi, succhi di frutta, latte;
- Francesco Pasa, Andrea Miani, Davide Bazzanella e tanta, tanta allegria.

Procedura e incertezze

Dati e risultati

Conclusione