

Acidità

L'acidità dell'acqua è la quantificazione della sua capacità di essere neutralizzata da una base ad un certo pH.

Il metodo utilizzato è la titolazione con idrossido di sodio fino a pH 3.7 (detto punto di fine del metilarancio) per determinare gli acidi di origine minerale, mentre per la determinazione dell'acidità totale si fa uso di titolazione fino a pH 8.3 (detto punto di fine della fenolftaleina).

L'acidità è esprimibile in mg/l di CaCO_3

Alcalinità

L'alcalinità dell'acqua è la quantificazione della sua capacità di essere neutralizzata da un acido a un certo pH.

Fornisce una misura della capacità auto-tamponante di una soluzione in seguito ad aggiunte di sostanze acide.

La principale fonte di alcalinità sono le rocce calcaree.

Viene misurata come alcalinità di fenolftaleina, neutralizzando un campione a pH 8.3, usando come titolante una soluzione diluita di acido cloridrico.

Questo procedimento converte gli ioni idrossido in acqua e i carbonati in ioni bicarbonato.

Poiché gli ioni bicarbonato possono essere convertiti in acido carbonico aggiungendo altro acido cloridrico, fino a pH 4.5, misurando così l'alcalinità totale del campione d'acqua.

Anche l'alcalinità viene espressa in mg/l di CaCO_3

40	Fontana di Via Verdi	210
52	Fontana di Via Terraglio (ex scuola Rossi)	180
20	Fontana di Via Don Bosco (angolo via De Gasperi)	168
45	Fontana di Via C.A. Dalla Chiesa	168
50	Fontana di Piazza Della Repubblica	180
40	Fontana di Via Barbiero (parco pubblico delle piscine)	150

Analisi effettuate dal Liceo Statale
"G. Berto" di Mogliano Veneto
nel mese di aprile 2017 dalle classi 4AA e 4AB
(insegnanti: Paola Marian e Monica Vianello)

Analisi svolte nell'ambito del progetto
di educazione ambientale promosso dal
Consiglio di Bacino Laguna di Venezia
in collaborazione con il Centro Internazionale
Civiltà dell'Acqua Onlus