

GOCCE D'ACQUA PER AGRATE

Nelle vesti del chimico

Il 24 febbraio è l'ultimo incontro con Matteo.

Ecco che da una borsa, Matteo estrae una serie di kit per l'analisi dei campioni delle acque dei tombini e delle pozzanghere.

Carolina consegna a ciascun gruppo una provetta contenente il campione di acqua da analizzare e ci spiega il modo di procedere:

1. luogo di raccolta,
2. disegno del campione,
3. descrizione dell'acqua.

Cerchiamo di essere molto precisi e dettagliati nella descrizione.

Finalmente si passa all'analisi chimica dei diversi tipi di acqua, possiamo sperimentare la presenza di: anidride carbonica, ferro, nitriti, fosfati.

1° GRUPPO. Acqua raccolta nella pozzanghera

L'acqua della pozzanghera è torbida ed opaca; ha del materiale sospeso e depositato sul fondo, probabilmente terriccio; agitando la provetta l'acqua diventa lievemente marroncina.

Esperimento per.....

Dopo aver seguito le istruzioni per il dosaggio vediamo che l'acqua è diventata leggermente azzurrognola.

Mettiamo il campione su un vetrino del microscopio e avviciniamo una calamita, vediamo che dei pezzettini sono attirati dalla calamita, sono i **meteoriti**.

2° GRUPPO. Acqua raccolta nel tombino di via Marco d'Agrate.

L'acqua è trasparente, limpida, non c'è del materiale sospeso o depositato.

Esperimento per trovare L'ANIDRIDE CARBONICA.

Dopo aver seguito le istruzioni per il dosaggio e osservato la scala di valore vediamo che l'anidride carbonica è = a 70.

Esperimento per trovare IL FERRO

Dopo aver seguito le istruzioni per il dosaggio e osservato la scala cromatica vediamo che il campione si è avvicinato al colore arancione chiaro (2).

3° GRUPPO. Acqua raccolta nella fontana della piazza della chiesa.

L'acqua è cristallina, limpida, trasparente, con molte bolle d'aria; non c'è del materiale sospeso o depositato.

Esperimento per trovare L'ANIDRIDE CARBONICA.

Dopo aver seguito le istruzioni per il dosaggio e osservato la scala di valore vediamo che l'anidride carbonica è = a 11.

Esperimento per trovare IL FERRO

Dopo aver seguito le istruzioni per il dosaggio e osservato la scala di valore vediamo che il ferro è = a 0.25 ml.

4° GRUPPO. Acqua raccolta nel tombino di via Giovane Italia.

L'acqua è opaca, ha un colore giallognolo; ci sono dei pilucchi all'interno della provetta ed altri depositati sul fondo insieme a dei detriti; agitando la provetta l'acqua diventa più opaca; ci sono delle bollicine.

Esperimento per trovare L'ANIDRIDE CARBONICA.

Dopo aver seguito le istruzioni per il dosaggio e osservato la scala di valore vediamo che l'anidride carbonica è = a 3,5.

5° GRUPPO. Acqua raccolta dal canale di scolo di una casa.

L'acqua è trasparente, limpida, non c'è del materiale sospeso o depositato.

Esperimento per trovare I NITRITI

Dopo aver seguito le istruzioni per il dosaggio e osservato la scala cromatica vediamo che l'acqua è diventata di un colore rosaceo = 0,2.

Notiamo che i valori del ferro e dell'anidride carbonica sono tutti diversi, ciò dipende dal luogo di provenienza o forse dobbiamo esercitarci maggiormente nella lettura dei risultati?

Purtroppo gli incontri con Matteo sono terminati, ma lo aspettiamo con ansia il prossimo anno.