

Φύλλο αξιολόγησης

Πείραμα 5.8 Ποιοτική ανάλυση ιόντων

Σχολείο:

Τάξη -Τμήμα:

Όνοματεπώνυμο:

Ημερομηνία:

- 1) Να γραφούν οι αντιδράσεις ανίχνευσης των ιόντων των αλογόνων (Cl^- , Br^- και I^-) με διάλυμα AgNO_3 σε ιοντική μορφή, αναφέροντας το χρώμα των ιζημάτων που προκύπτουν.
- 2) Να γραφούν οι αντιδράσεις μεταξύ διαλύματος Na_2SO_4 και διαλύματος $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ σε μοριακή και σε ιοντική μορφή.
- 3) Να γραφούν οι αντιδράσεις μεταξύ διαλύματος AlCl_3 και διαλύματος NaOH σε μοριακή και σε ιοντική μορφή.
- 4) Ποιο είναι το χρώμα του ιζήματος του $\text{Fe}(\text{OH})_3$ και με ποιον τρόπο θα μπορούσαμε να το διαλύσουμε;
- 5) Να αναφέρετε τρεις μεθόδους διαχωρισμού στερεών από υγρά.
- 6) Ένα άγνωστο στερεό μπορεί να είναι NaCl ή KBr ή KI . Να προτείνετε μια απλή διαδικασία για να το ταυτοποιήσετε.
- 7) Αν, κατά τη διαδικασία ανίχνευσης των Cl^- ιόντων, χρησιμοποιήσουμε νερό βρύσης αντί του διαλύματος του NaCl , παρατηρούμε ότι σχηματίζεται λευκό ίζημα, ενώ αν χρησιμοποιήσουμε απιονισμένο νερό δε σχηματίζεται. Εξηγήστε γιατί.