№1 Практикалық жұмыс Бейтараптану реакциясының жылу эффектісін есептеу

117 бет

Мақсаты

- Температура өзгерісі арқылы реакцияның жылу эффектісін анықтау.

Реактивтер:

- 1М-тұз немесе азот қышқылдары және 1М-NaOH немесе KOH ерітінділері.
- Химиялық ыдыстар мен зартханалық құрал- жабдықтар: калориметр

Жұмыстың орындалуы:

- 1/Колбаның массасын өлшеу m1=35,46г
- 25 мл қышқылды колбаға құямыз
- Басқа колбаға 25 мл сілтіні дайындап қоямыз
- 2/Қышқыл ерітіндісінің температурасын өлшеу t1=24*C
- Қышқылға сілтіні абайлап құйып,қоспаны араластырып, температура өзгерісін бақылау t2=26*C
- 3/Колбаны ерітіндісімен қоса массасын өлшеу m2=60,71г
- 4.Бір негізді қышқылдың бейтараптану реакциясының жылу эффектісін есептеу

Есептеулер

- $Q=q/n$
  - $q=c*m(t2-t1)$
  - $m=m2-m1$
  - $c=4,184$кДж (1ккал= 4,184кДж өлшенеді)
  - $n=0,025$ моль

Қорытынды

- 118 беттегі
- 1,2,3 сұрақтарға жауап жазу