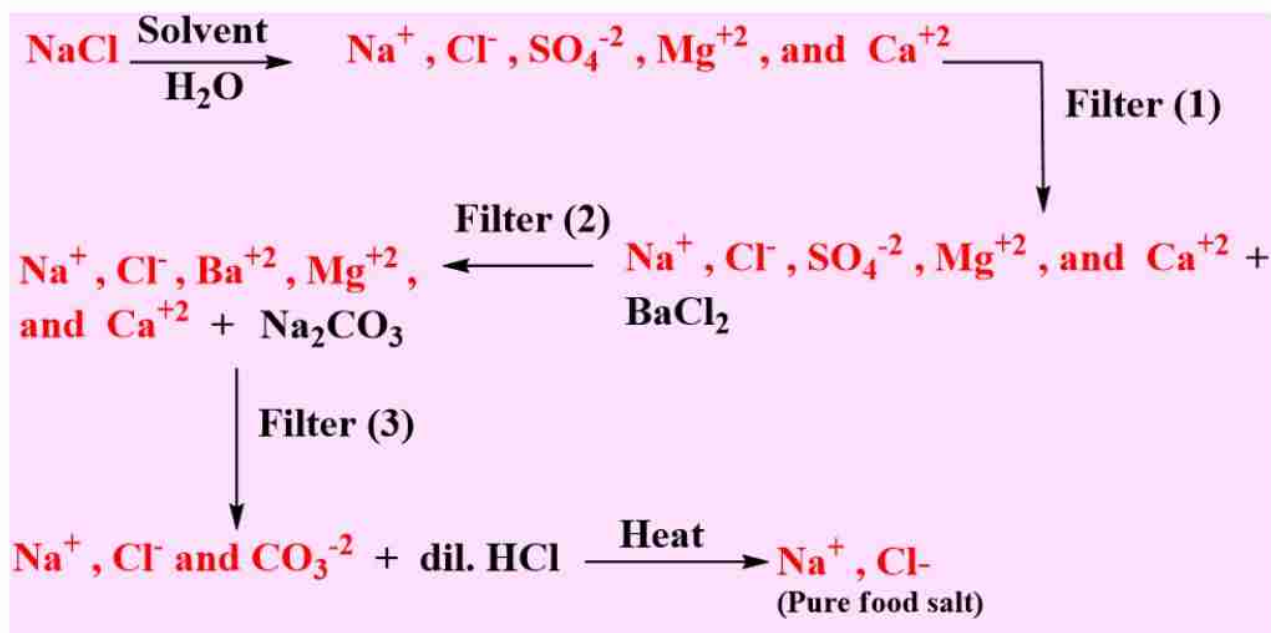
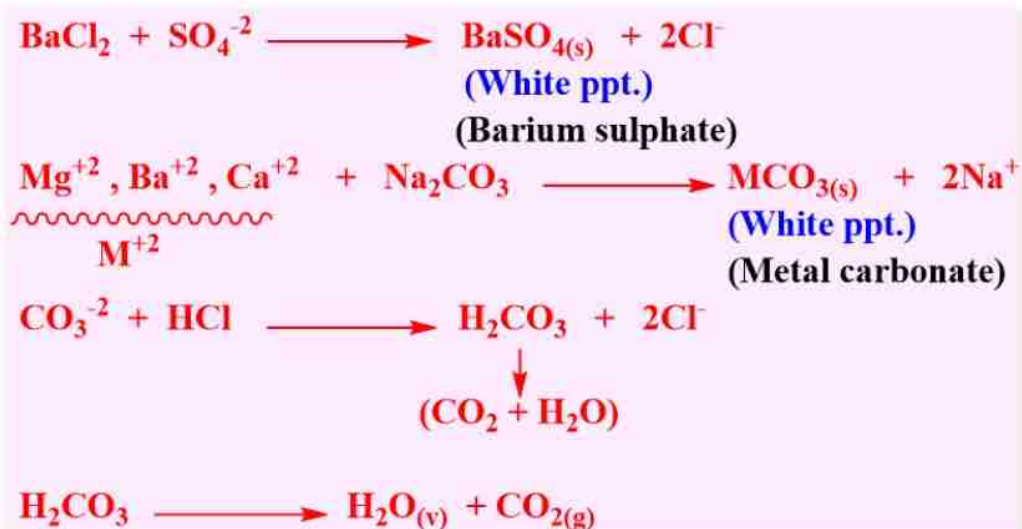


تنقية ملح الطعام (NaCl) (Purification of sodium chloride)

الجزء العملي :
ميكانيكية تنقية ملح الطعام :



معادلات التفاعل عند إضافة كل من كلوريد الباريوم ، كاربونات الصوديوم وحامض الهيدروكلوريك المخفف ، كما يلي :



الحسابات :

النسبة المئوية الوزنية للملح المنقى = (وزن الملح المنقى / وزن الملح غير المنقى) $\times 100$
وزن الشوائب = وزن الملح غير المنقى - وزن الملح المنقى
النسبة المئوية الوزنية للشوائب = (وزن الشوائب / وزن الملح غير المنقى) $\times 100$

سؤال رياضي :

في تجربة تنقية ملح الطعام ، وجد أن وزن الملح بعد تنقيته يساوي (1 غم) المتبقي من وزن (2 غم) من ملح الطعام الخام ، جد النسبة المئوية الوزنية للملح المنقى والشوائب لهذا الملح ؟