

GIẢI BÀI 5 TRANG 101 SÁCH GIÁO KHOA HÓA LỚP 12

Đề bài

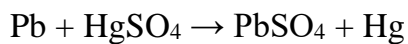
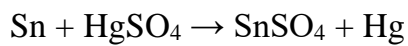
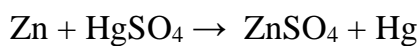
Để làm sạch một mẫu thủy ngân có lẫn tạp chất là kẽm, thiếc, chì người ta khuấy mẫu thủy ngân này trong dung dịch HgSO_4 dư.

- Hãy giải thích phương pháp làm sạch và viết các phương trình hoá học.
- Nếu bạc có lẫn tạp chất là các kim loại nói trên, bằng phương pháp nào có thể loại được tạp chất? Viết phương trình hoá học.

Hướng dẫn giải

- Phương pháp dùng kim loại mạnh đẩy kim loại yếu ra khỏi dung dịch muối

PTHH:

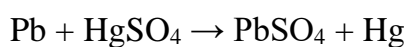
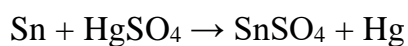
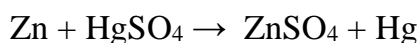


=> sẽ loại bỏ được tạp chất Zn, Sn, Pb.

- Dùng muối tan của ion Ag^+ để loại bỏ các tạp chất trên.

ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 101 SGK HÓA HỌC LỚP 12

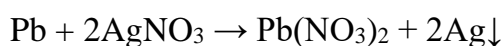
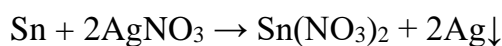
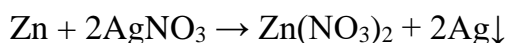
- Khi khuấy mẫu thủy ngân có lẫn tạp chất là kẽm, thiếc, chì trong dung dịch HgSO_4 xảy ra các phản ứng:



=> sẽ loại bỏ được tạp chất Zn, Sn, Pb. Lọc dung dịch thu được thủy ngân tinh khiết.

- Nếu Ag có lẫn các tạp chất là kẽm, thiếc, chì có thể ngâm mẫu Ag này trong dung dịch AgNO_3 dư để loại bỏ tạp chất.

PTHH:



Khi đó các kim loại bị hòa tan hết trong dung dịch AgNO_3 lọc lấy kết tủa thu được Ag tinh khiết