

GIẢI BÀI 10 TRANG 101 SÁCH GIÁO KHOA HÓA LỚP 12

Đề bài

Cho bột Cu dư vào dung dịch hỗn hợp gồm $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ và AgNO_3 . Sau phản ứng kết thúc thu được chất rắn A và dung dịch B. Viết phương trình hoá học của các phản ứng xảy ra và cho biết A, B gồm những chất gì, biết rằng:

Tính oxi hoá: $\text{Ag}^+ > \text{Fe}^{3+} > \text{Cu}^{2+} > \text{Fe}^{2+}$.

Tính khử: $\text{Cu} > \text{Fe}^{2+} > \text{Ag}$.

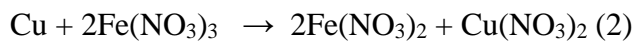
Hướng dẫn giải

Ghi nhớ tính chất hóa học của kim loại:

Kim loại có tính khử mạnh hơn sẽ đẩy kim loại có tính khử yếu hơn ra khỏi dung dịch muối (quy tắc α)

=> Viết PTHH xảy ra.

ĐÁP ÁN BÀI 10 TRANG 101 SGK HÓA HỌC LỚP 12



Chất rắn A gồm Ag và Cu dư.

Dung dịch B chứa các muối $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ và $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

Chú ý: HS thường quên phương trình số (2)