

Bài 8 trang 114 SGK Hóa 10

Đề bài:

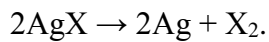
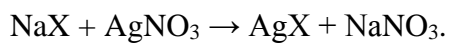
Cho 1,03 gam muối natri halogenua (A) tác dụng với dung dịch AgNO_3 dư thì thu được một kết tủa, kết tủa này sau khi phân hủy hoàn toàn cho 1,08 gam bạc. Xác định tên muối A.

Lời giải:

$$n_{\text{AgX}} = n_{\text{Ag}} = 1,08 / 108 = 0,01 \text{ mol.}$$

Phương trình hóa học của phản ứng:

Đặt X là kí hiệu, nguyên tử khối của halogen.



Ta có:

$$n_{\text{NaX}} = 0,01.$$

$$M_{\text{NaX}} = 1,03 / 0,01 = 103.$$

$$X = 103 - 23 = 80 \text{ (Br)}.$$

\Rightarrow Muối A có công thức phân tử là NaBr.