ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 103 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC 12

Đề bài

Điện phân nóng chảy muối clorua M. Ở catot thu được 6 gam kim loại và ở anot có 3,36 lít khí (đktc) thoát ra. Muối clorua đó là:

A. NaCl. B. KCl.

C. $BaCl_2$. D. $CaCl_2$.

Hướng dẫn giải

Viết PTHH:

$$2MCl_n \xrightarrow{đpnc} 2M + nCl_2$$

Tính n_{Cl2} => n_M = ?

Ta có: $M_M = m : n_M$ => tìm được mối quan hệ giữa M và n

=> Tìm được M

ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 103 SGK HÓA HỌC LỚP 12

$$2MCl_n \xrightarrow{đpnc} 2M + nCl_2$$

$n_{Cl_2} = \frac{3,36}{22,4} = 0,15$ (mol) => $n_M = \frac{0,15.2}{n} = \frac{0,3}{n}$ (mol)

Ta có: $\frac{0,3}{n}.M = 6$; Chỉ có n = 2 và M = 40 là phù hợp.

Vậy muối đó là $CaCl_2$.

Đáp án D