

## GIẢI BÀI 5 TRANG 111 SÁCH GIÁO KHOA HÓA LỚP 12

### Đề bài

Điện phân muối clorua của một kim loại kiềm nóng chảy, thu được 0,896 lít khí (đktc) ở anot và 3,12 gam kim loại ở catot. Hãy xác định công thức phân tử của muối kim loại kiềm đó.

### Hướng dẫn giải

Tính  $n_{Cl_2} = ?$

Viết PTHH:  $2MCl \xrightarrow{\text{đpnc}} 2M + Cl_2$

Dựa vào PTHH tính được  $n_M = 2n_{Cl_2} = ?$

$\Rightarrow M = m : n$

$\Rightarrow$  Tên kim loại M

### ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 111 SGK HÓA HỌC LỚP 12

$n_{Cl_2} = 0,896 : 22,4 = 0,04$  (mol)

$2MCl \xrightarrow{\text{đpnc}} 2M + Cl_2$

$n_M = 2n_{Cl_2} = 2 \cdot 0,04 = 0,08$  (mol)

$\Rightarrow M = m : n = 3,12 : 0,08 = 39$  (g/mol)

Vậy kim loại kiềm là K