ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 141 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC 12

Đề bài

Cho 2,52 gam một kim loại tác dụng hết với dung dịch H_2SO_4 loãng, thu được 6,84 gam muối sunfat. Kim loại đó là

A. Mg. B. Zn.

C. Fe. D. Al.

Hướng dẫn giải

Gọi kim loại là M hóa trị là n

PTHH: $2M + nH_2SO_4 \rightarrow M_2(SO_4)_n + nH_2\uparrow$

Dựa vào khối lượng kim loại và khối lượng muối, đặt vào phương trình =>giải

ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 141 SGK HÓA HỌC LỚP 12

Gọi kim loại là M hóa trị là n

PTHH: $2M + nH_2SO_4 \rightarrow M_2(SO_4)_n + nH_2\uparrow$

Theo PTHH 2M (2M + 96n) gam

Theo Đề Bài 2,52 6,84 gam

=> ta có: 2M. 6,84 = 2,52.(2M + 96n).

=> 13,68M = 5,04M +241,92n

=>8,64M = 241,92n

=> M = 28n

Cho n = 1, 2, 3 thì thấy chỉ n = 2 => M =56 là thỏa mãn

Vậy kim loại là Fe

Đáp án C