

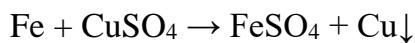
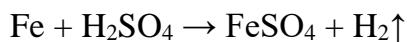
## GIẢI HÓA LỚP 12: ĐÁP ÁN BÀI 4 TRANG 165 SGK HÓA HỌC

### Đề bài

Cho một ít bột sắt nguyên chất tác dụng hết với dung dịch  $H_2SO_4$  loãng thu được 560 ml một chất khí ở  $đktc$ . Nếu cho một lượng gấp đôi bột sắt nói trên tác dụng hết với dung dịch  $CuSO_4$  thì thu được chất rắn. Tính khối lượng bột sắt đã dùng và khối lượng chất rắn thu được.

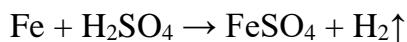
### Hướng dẫn giải

Viết PTHH, Tính toán theo PTHH



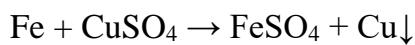
### ĐÁP ÁN BÀI 4 TRANG 165 SGK HÓA HỌC LỚP 12

Số mol  $H_2$  là  $n_{H_2} = 0,56 / 22,4 = 0,025$  (mol)



Theo pt  $n_{Fe} = n_{H_2} = 0,025$ (mol)  $\rightarrow m_{Fe} = 0,025 \times 56 = 1,4$ (g)

Lượng Fe gấp đôi khi đó số mol Fe là : 0,05 (mol)



$n_{Fe} = 0,05$  mol.

$$\Rightarrow m_{Fe} = 0,05 \times 56 = 2,8$$
 (g)

Khối lượng chất rắn  $m = m_{Cu} - m_{Fe} = 0,05 \times 64 - 0,05 \times 56 = 0,4$ (g)