

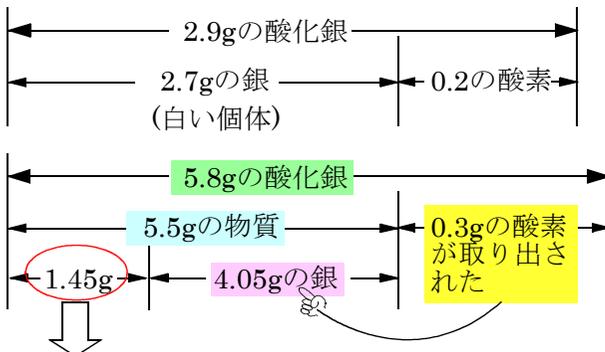
## 問6(エ)

〔実験2〕で、酸化銀の粉末5.80 gを加熱すると、ステンレス皿の中の物質の質量は5.50 gになった。このとき、分解せずに残っている酸化銀は何gと考えられるか。その値を書きなさい。

銀は2.7g残り  
酸素が0.2g取り出された

まず表からわかることを考えよう！

熱した回数[回]	0	1	2	3	4	5
加熱後のステンレス皿の中の物質の質量[g]	2.90	2.80	2.75	2.70	2.70	2.70



はじめ酸化銀は2.9gあった

$$\begin{array}{cccc} \text{銀} & \text{酸素} & \text{銀} & \text{酸素} \\ 2.7\text{g} & : & 0.2\text{g} & = & x\text{g} & : & 0.3\text{g} \end{array}$$

$$0.2x = 0.81$$

$$x = 4.05$$

分解しないで残っている酸化銀

答 1.45 g