

第1分野 1-6 化学反応式

1 酸化銀を試験管に入れ、ガスバーナーで加熱する実験を行った。以下の問いに答えなさい。

(1) 起こった化学変化を化学反応式で表したい。次の手順は化学反応式の作り方について説明したものである。

() にあてはまる語句を答えなさい。

① 起こった化学変化を、物質名で書く。(ただし、イは固体、ウは気体。)

(ア) → (イ) + (ウ)

② 物質名を化学式に置き換える。

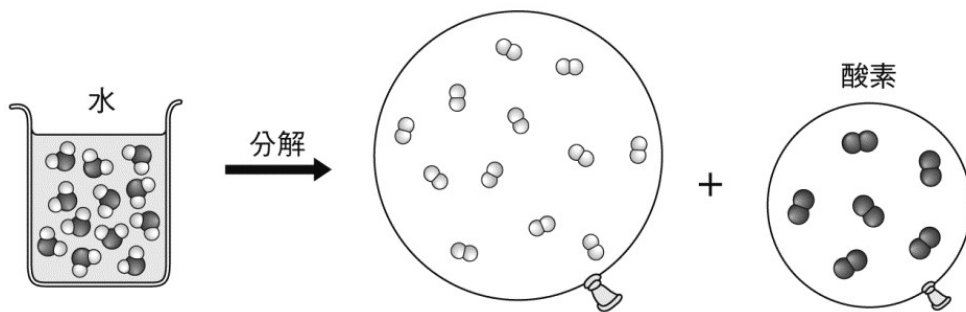
(エ) → (オ) + (カ)

③ 化学変化の前後で、原子の (キ) と (ク) が等しくなるように化学式の係数を調整する。(ただし、キ・クは順不同。)

(2) (1)の手順により、完成した化学反応式を答えなさい。

(1)	ア	イ
	ウ	エ
	オ	カ
	キ	ク
(2)		

2 次の図は、水の電気分解を模式的に表したものである。以下の問いに答えなさい。



(1) 図を参考にして、水を電気分解したときの化学反応式を答えなさい。

(2) (1)の化学反応式より、水分子2個を電気分解すると、水素分子と酸素分子はそれぞれ何個できるか。それぞれ整数で答えなさい。

(1)		
(2)	(水素分子)	(酸素分子)