

## 反応式 1

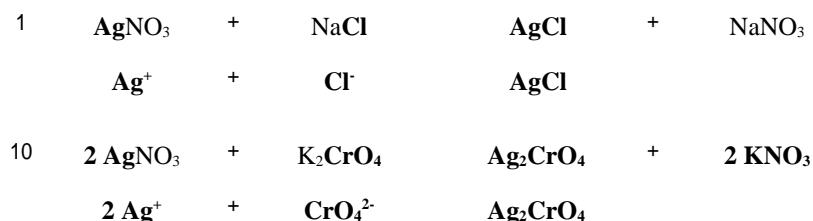
## 反応式 2

## 反応式の作り方

## イオン反応式

実験 イオンからなる物質をつくる (解答編)より

混ぜる溶液			生成した沈殿		
			色	式	名称
1	AgNO <sub>3</sub>	NaCl	白	AgCl	塩化銀
2	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	HCl	白	PbCl <sub>2</sub>	塩化鉛( )
3	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	KI	黄	PbI <sub>2</sub>	ヨウ化鉛( )
4	FeSO <sub>4</sub>	NaOH	緑	Fe(OH) <sub>2</sub>	水酸化鉄( )
5	BaCl <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	白	BaSO <sub>4</sub>	硫酸バリウム
6	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Na <sub>2</sub> S	黒	PbS	硫化鉛( )
7	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	黄	PbCrO <sub>4</sub>	クロム酸鉛( )
8	AgNO <sub>3</sub>	Na <sub>2</sub> S	黒	Ag <sub>2</sub> S	硫化銀
9	FeCl <sub>3</sub>	NaOH	赤褐	Fe(OH) <sub>3</sub>	水酸化鉄( )
10	AgNO <sub>3</sub>	K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	赤褐	Ag <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	クロム酸銀

(例) 通常の反応式(上段)と  
イオン反応式(下段)

前ページの2~9の反応の反応式を、例にならってかけ。

2	+	+
	+	
3	+	+
	+	
4	+	+
	+	
5	+	+
	+	
6	+	+
	+	
7	+	+
	+	
8	+	+
	+	
9	+	+
	+	

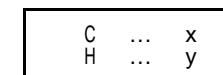
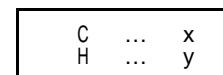
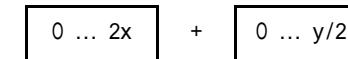
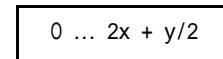
## 反応式 3

2	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	+	2 HCl	$\text{PbCl}_2$	+	2 HNO <sub>3</sub>
	$\text{Pb}^{2+}$	+	2 Cl <sup>-</sup>	$\text{PbCl}_2$		
3	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	+	2 KI	$\text{PbI}_2$	+	2 KNO <sub>3</sub>
	$\text{Pb}^{2+}$	+	2 I <sup>-</sup>	$\text{PbI}_2$		
4	FeSO <sub>4</sub>	+	2 NaOH	$\text{Fe(OH)}_2$	+	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
	$\text{Fe}^{2+}$	+	2 OH <sup>-</sup>	$\text{Fe(OH)}_2$		
5	BaCl <sub>2</sub>	+	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	$\text{BaSO}_4$	+	2 HCl
	$\text{Ba}^{2+}$	+	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	$\text{BaSO}_4$		
6	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	+	Na <sub>2</sub> S	$\text{PbS}$	+	2 NaNO <sub>3</sub>
	$\text{Pb}^{2+}$	+	S <sup>2-</sup>	$\text{PbS}$		
7	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	+	K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	$\text{PbCrO}_4$	+	2 KNO <sub>3</sub>
	$\text{Pb}^{2+}$	+	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	$\text{PbCrO}_4$		
8	2AgNO <sub>3</sub>	+	Na <sub>2</sub> S	$\text{Ag}_2\text{S}$	+	2 NaNO <sub>3</sub>
	2Ag	+	S	$\text{Ag}_2\text{S}$		
9	FeCl <sub>3</sub>	+	3 NaOH	$\text{Fe(OH)}_3$	+	3 NaCl
	$\text{Fe}^{3+}$	+	3 OH <sup>-</sup>	$\text{Fe(OH)}_3$		

## 反応式 4

## 燃焼の反応式

1 . CxHy の係数を 1 とする。

2 . CO<sub>2</sub> と H<sub>2</sub>O の係数がきまる。3 . O<sub>2</sub> の係数がきまる。

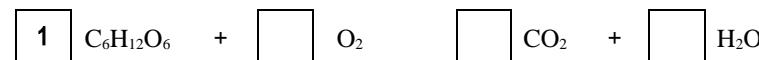
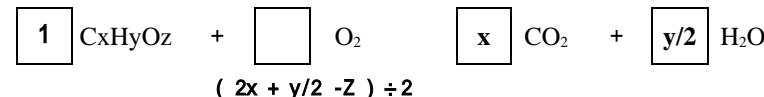
係数に分数が出てきた場合は、すべての係数を何倍かして、整数にする。



## 反応式 5

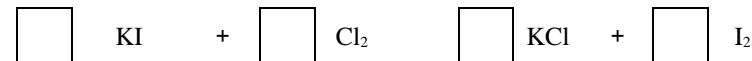
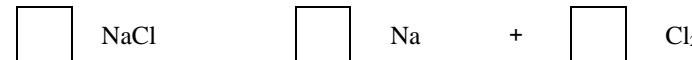


$\text{CxHyOz}$  のように O が含まれているときは、 $\text{O}_2$  の係数に注意。

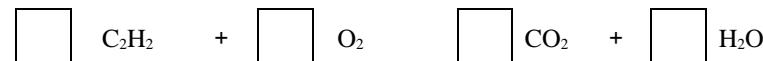
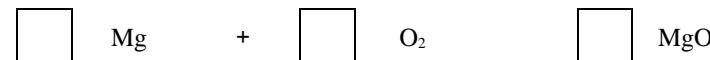


## 反応式 6

問21 いずれかの係数をに 1 して、他をきめればよい。



問22 いずれかの係数をに 1 して、他をきめればよい。



## 反応式 4 ~ 6 の解答

