

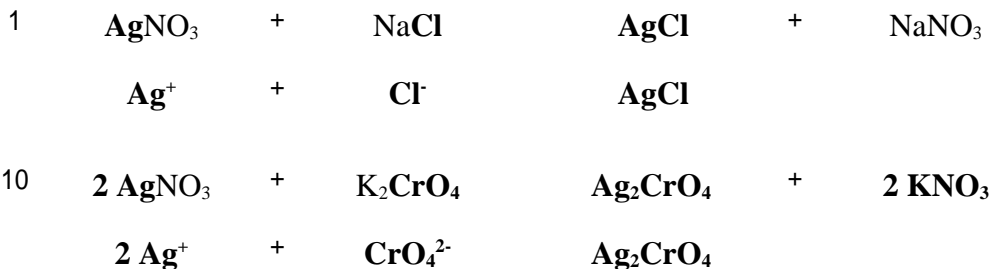
反応式の作り方

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_3	NaCl	白	AgCl	塩化銀
2	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	HCl	白	PbCl_2	塩化鉛()
3	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	KI	黄	PbI_2	ヨウ化鉛()
4	FeSO_4	NaOH	緑	$\text{Fe}(\text{OH})_2$	水酸化鉄()
5	BaCl_2	H_2SO_4	白	BaSO_4	硫酸バリウム
6	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	Na_2S	黒	PbS	硫化鉛()
7	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	K_2CrO_4	黄	PbCrO_4	クロム酸鉛()
8	AgNO_3	Na_2S	黒	Ag_2S	硫化銀
9	FeCl_3	NaOH	赤褐	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	水酸化鉄()
10	AgNO_3	K_2CrO_4	赤褐	Ag_2CrO_4	クロム酸銀

(例)

通常の反応式(上段)と
イオン反応式(下段)

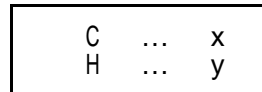
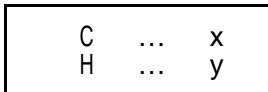
前ページの2～9の反応の反応式を、例にならってかけ。

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

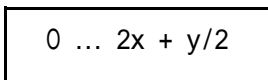
2	Pb(NO₃)₂	+	2 HCl	PbCl₂	+	2 HNO₃
	Pb²⁺	+	2 Cl⁻	PbCl₂		
3	Pb(NO₃)₂	+	2 KI	PbI₂	+	2 KNO₃
	Pb²⁺	+	2 I⁻	PbI₂		
4	FeSO₄	+	2 NaOH	Fe(OH)₂	+	Na₂SO₄
	Fe²⁺	+	2 OH⁻	Fe(OH)₂		
5	BaCl₂	+	H₂SO₄	BaSO₄	+	2 HCl
	Ba²⁺	+	SO₄²⁻	BaSO₄		
6	Pb(NO₃)₂	+	Na₂S	PbS	+	2 NaNO₃
	Pb²⁺	+	S²⁻	PbS		
7	Pb(NO₃)₂	+	K₂CrO₄	PbCrO₄	+	2 KNO₃
	Pb²⁺	+	CrO₄²⁻	PbCrO₄		
8	2AgNO₃	+	Na₂S	Ag₂S	+	2 NaNO₃
	2Ag	+	S	Ag₂S		
9	FeCl₃	+	3 NaOH	Fe(OH)₃	+	3 NaCl
	Fe³⁺	+	3 OH⁻	Fe(OH)₃		

燃焼の反応式

1. C_xH_y の係数を 1 とする。



2. CO_2 と H_2O の係数がきまる。

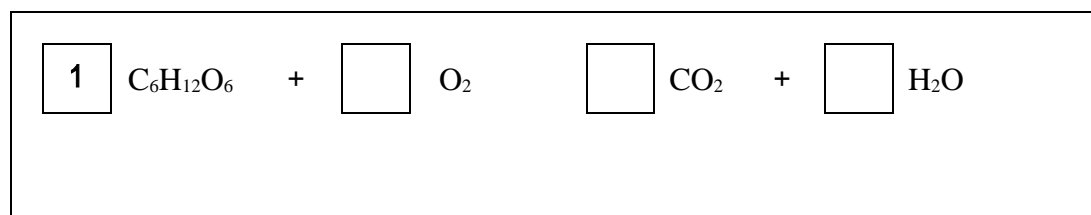
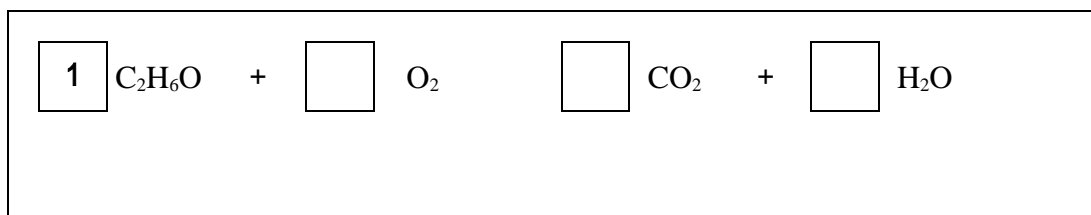
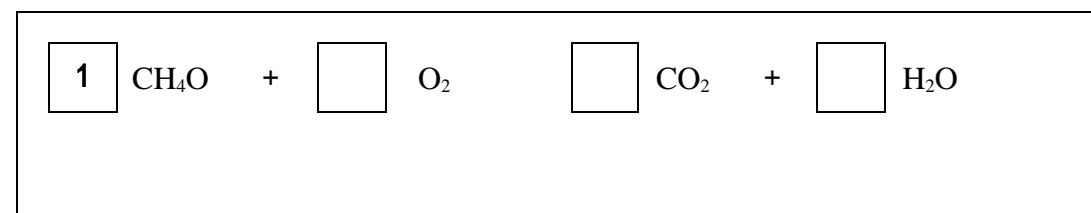
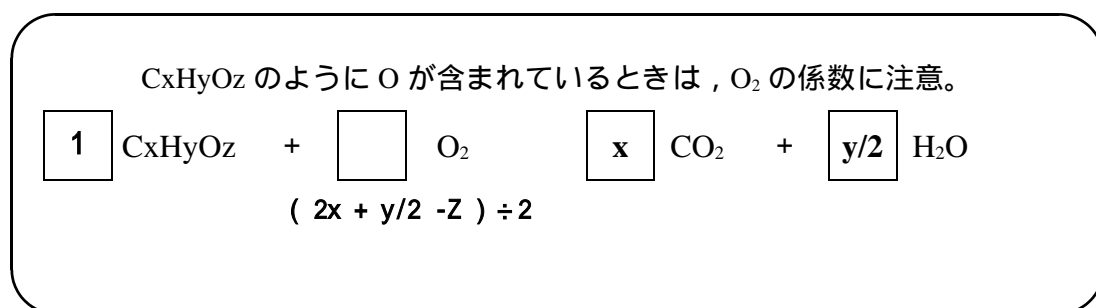
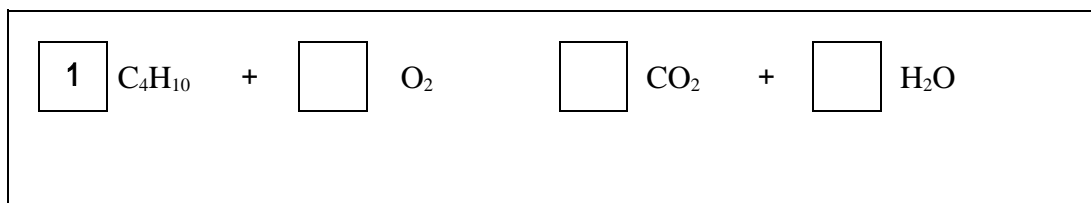
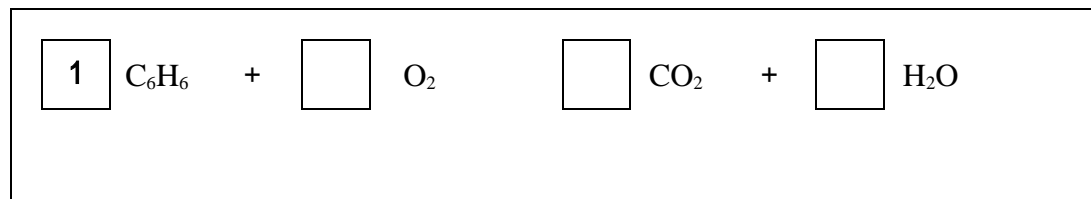


3. O_2 の係数がきまる。

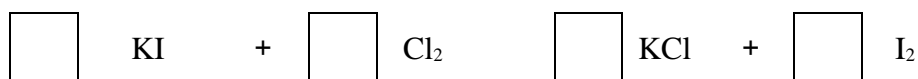
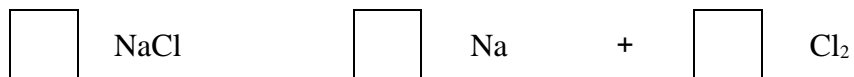


係数に分数が出てきた場合は、すべての係数を何倍かして、整数にする。

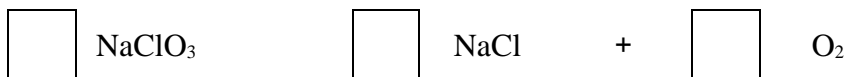
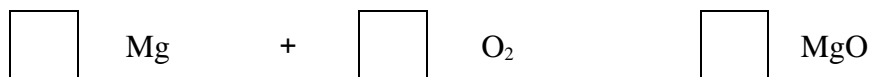




問21 いずれかの係数をに 1 して，他をきめればよい。



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

