

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	Pb(NO ₃) ₂	HCl	白	PbCl ₂	塩化鉛()
3	Pb(NO ₃) ₂	KI	黄	PbI ₂	ヨウ化鉛()
4	FeSO ₄	NaOH	緑	Fe(OH) ₂	水酸化鉄()
5	BaCl ₂	H ₂ SO ₄	白	BaSO ₄	硫酸バリウム
6	Pb(NO ₃) ₂	Na ₂ S	黒	PbS	硫化鉛()
7	Pb(NO ₃) ₂	K ₂ CrO ₄	黄	PbCrO ₄	クロム酸鉛()
8	AgNO ₃	Na ₂ S	黒	Ag ₂ S	硫化銀
9	FeCl ₃	NaOH	赤褐	Fe(OH) ₃	水酸化鉄()
10	AgNO ₃	K ₂ CrO ₄	赤褐	Ag ₂ CrO ₄	クロム酸銀

(例)	通常反応式(上段)とイオン反応式(下段)				
1	AgNO ₃	+	NaCl	AgCl	+ NaNO ₃
	Ag ⁺	+	Cl ⁻	AgCl	
10	2 AgNO ₃	+	K ₂ CrO ₄	Ag ₂ CrO ₄	+ 2 KNO ₃
	2 Ag ⁺	+	CrO ₄ ²⁻	Ag ₂ CrO ₄	

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

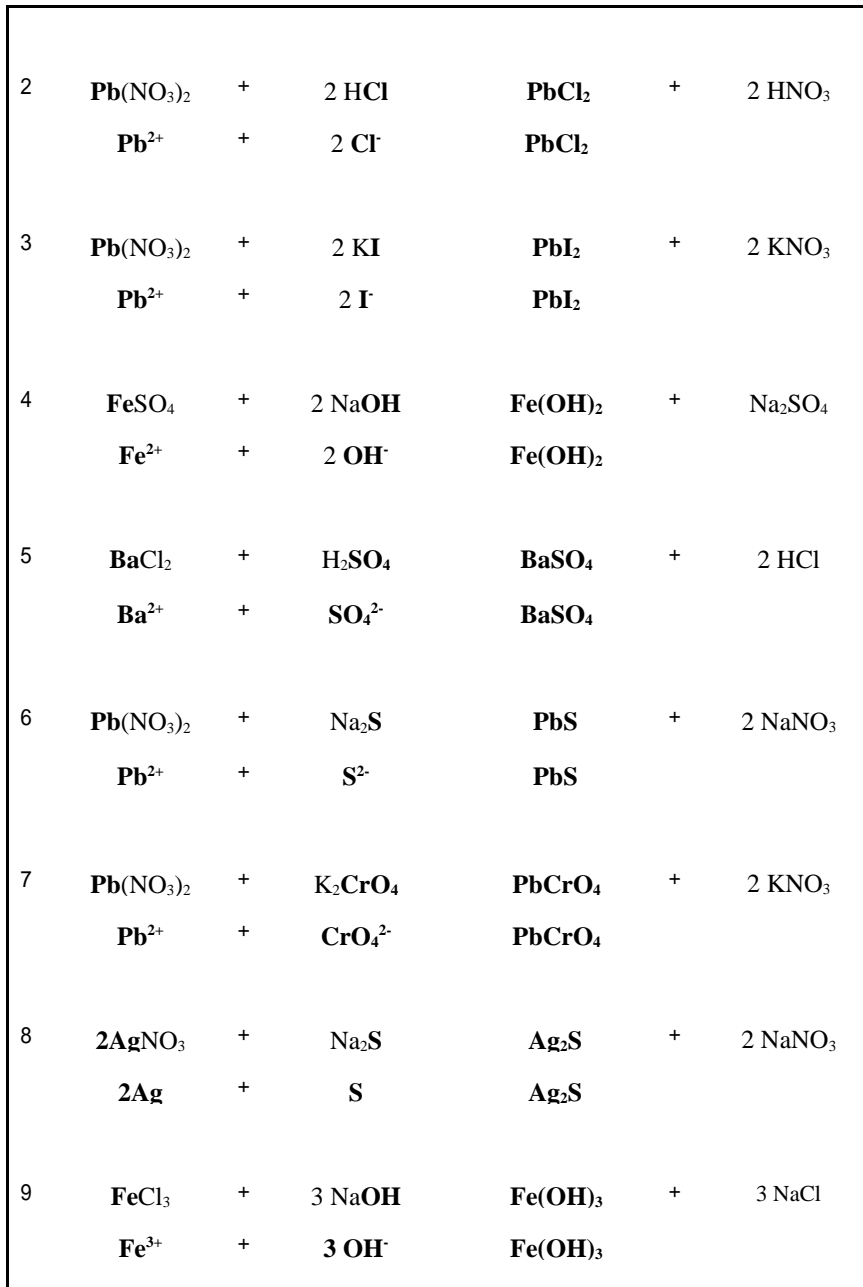
_____ + _____ + _____

_____ + _____

9

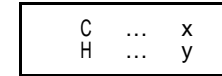
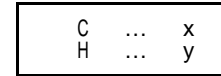
_____ + _____ + _____

_____ + _____

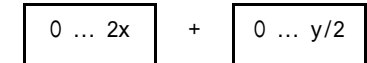
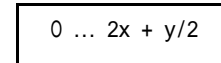
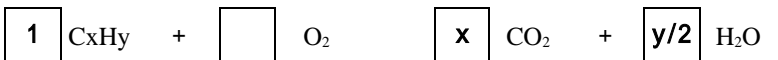


燃焼の反応式

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。



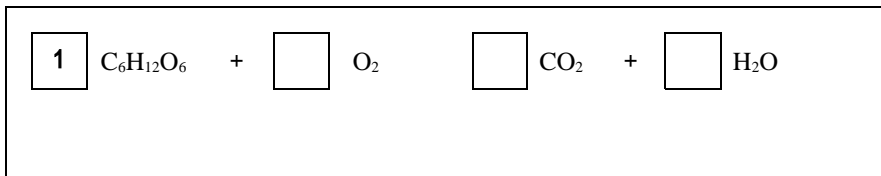
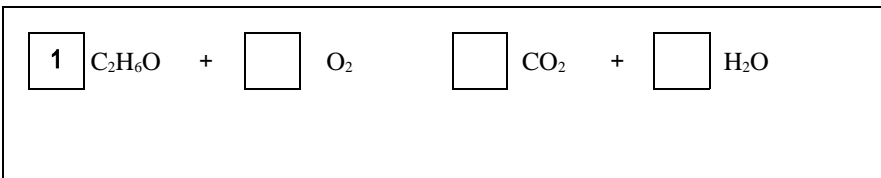
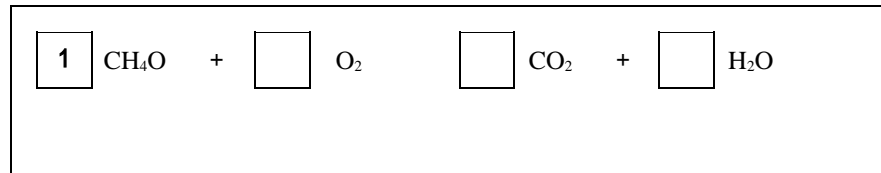
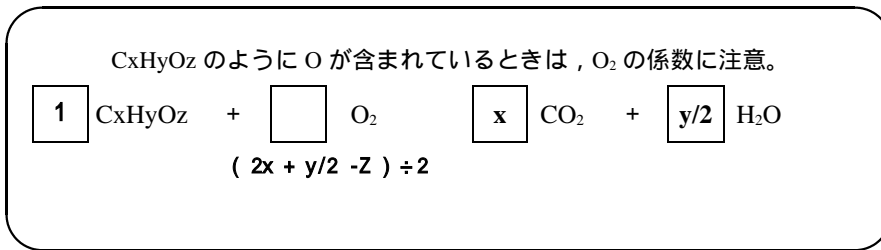
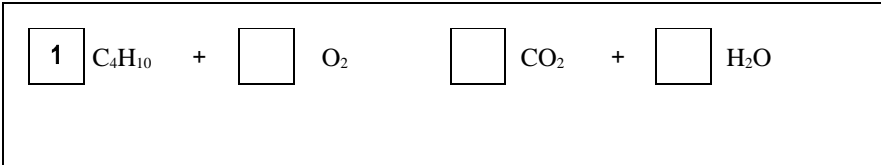
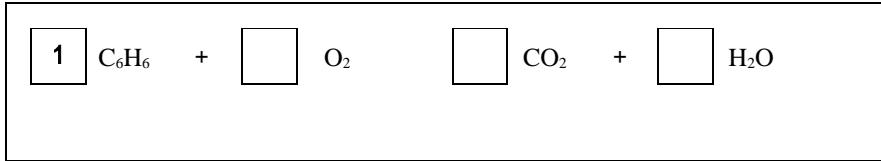
3. O_2 の係数がきまる。



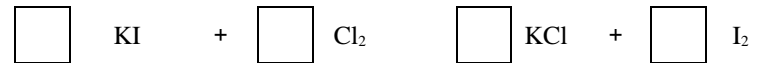
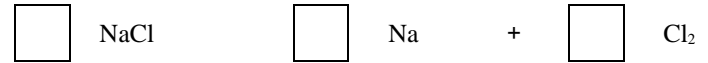
$$(2x + y/2) \div 2$$

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。

