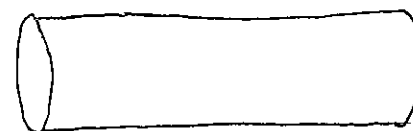


単元

1 化学変化と 原子・分子



チョークという単体

◎純物質 (1つの成分からできている)

単 体	化 合 物
例	例

◎ 希ガス

◎ 金属

1							2
3	4 Be ベリリウム	5 B ホウ素	6	7	8	9 F フッ素	10 ネオン
11 リチウム	12	13	14 Si ケイ素	15 P リン	16	17	18 Ar
19	20						36 Kr クリプトン
47	26						
	29						
	30						
	56						
	79						
	92						

作り方3 男女のカップルのように組み合わせる
化合物の作り方

1							2
							ヘリウム
3 リチウム	4 Be ベリリウム	5 B ホウ素	6	7	8	9 F フッ素	10 ネオン
11	12	13	14 Si ケイ素	15 P リン	16	17	18 Ar
19	20						
47	26						
	29						
	30						
	56						
	79 金						
	92 ウラン						

単体の作り方

作り方1 そのまま

(ア) 金属

(イ) 希ガス

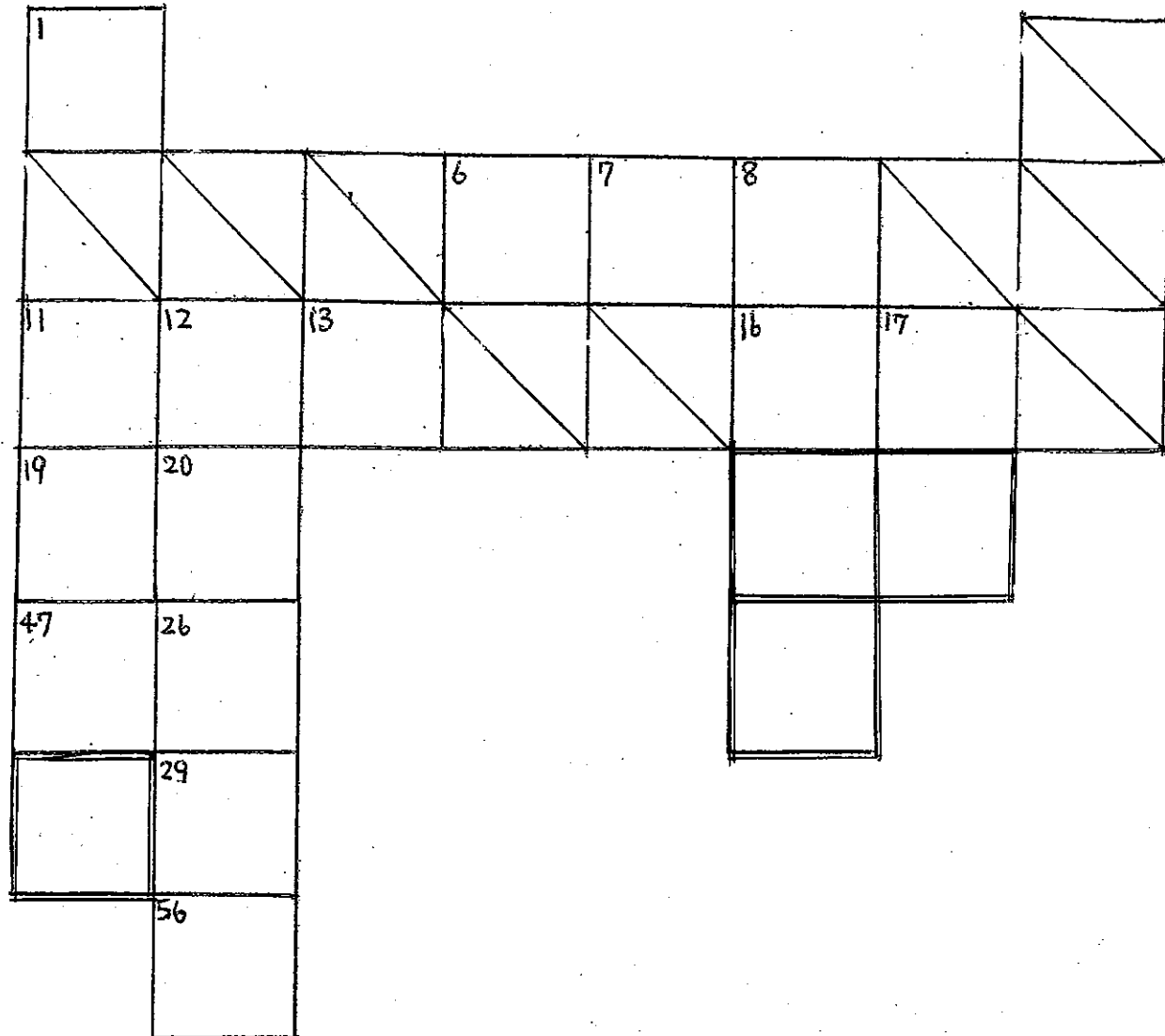
(ウ) 非金属のいくつか

作り方2 原子記号の右下に小さな数字を書く

(ア) 単体の分子……常温で気体のものが多い

作り方3 男女のカップルのように組み合わせる

(化合物の作り方)

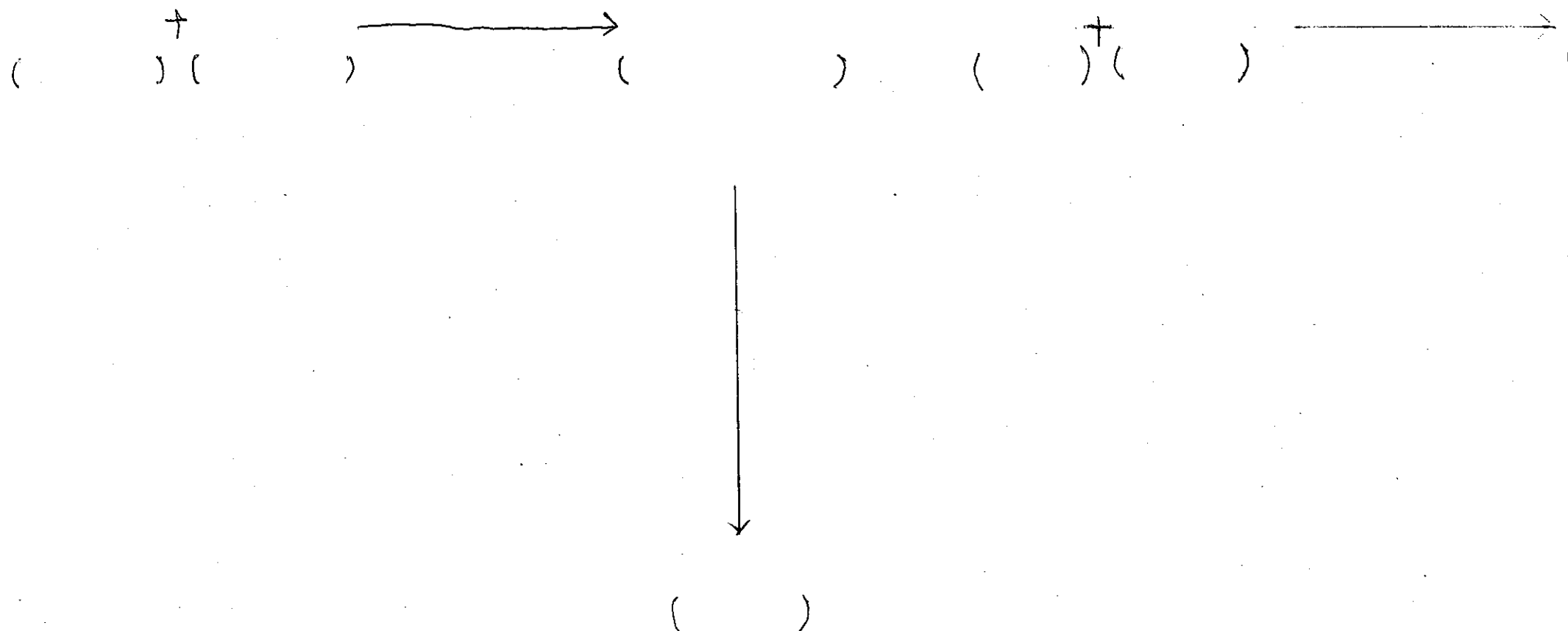


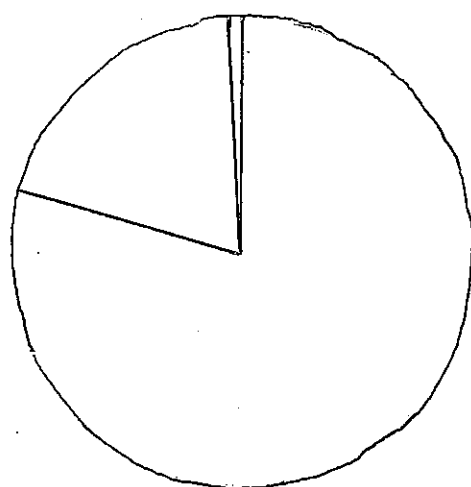
実験5 鉄と硫黄の化合

理科30

化学5

◎ 考察





大気に含まれる物質の割合

① 主な分子の分類

单体	化合物

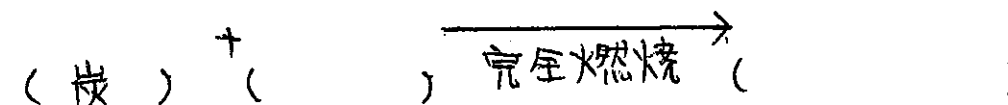
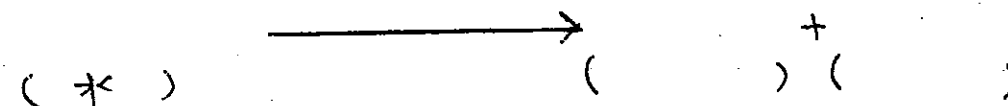
④ 物質の分類

混合物		化合物	
2種類以上の物質に分けられるもの - その方法は、.....		1つの成分からできている物質 - 固体 $\leftrightarrow$ $\leftrightarrow$ 気体	
不均一なもの	均一なもの	化合物	
		① 合金 ② 気体 ③ ④ 有機化合物	① 金属 (70種類) ② 気体 ③ 希ガス (6種類) 単原子分子も二原子分子も
- 太陽, 土, 岩石 - すべての食料品		① ② ③ ④	① ② ③

① 粒のモデル

H		
H ₂		
2H		
2H ₂		

② 練習



③ つくり方のポイント

① 覚えるものは、覚えるだけ

→

→

→

(cut)

② 反応の前と後の物質 および その.....を書く!

→

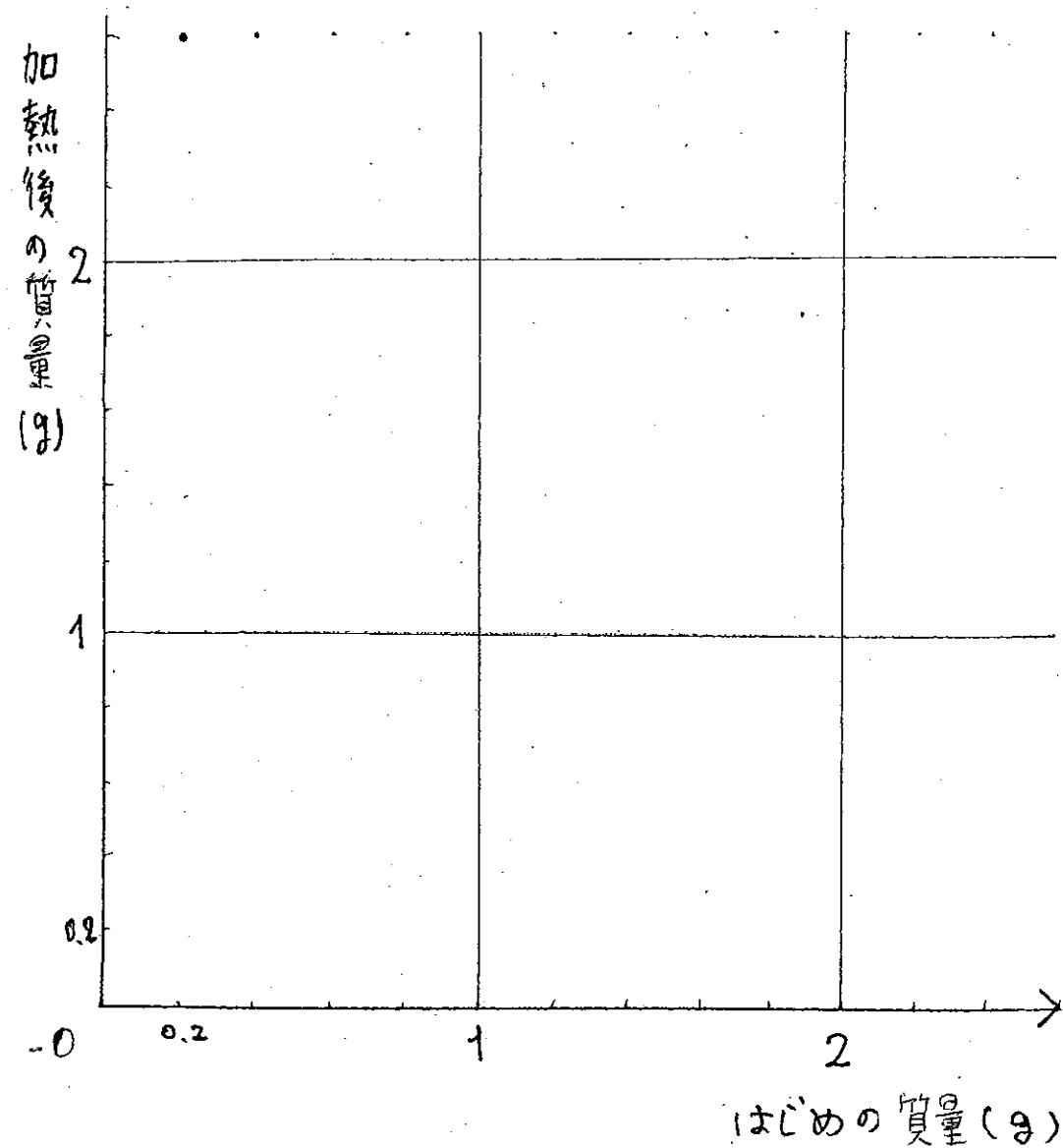
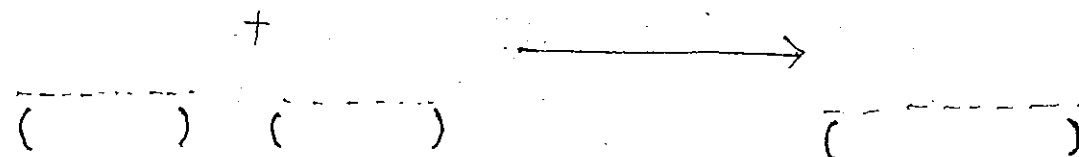
→

→

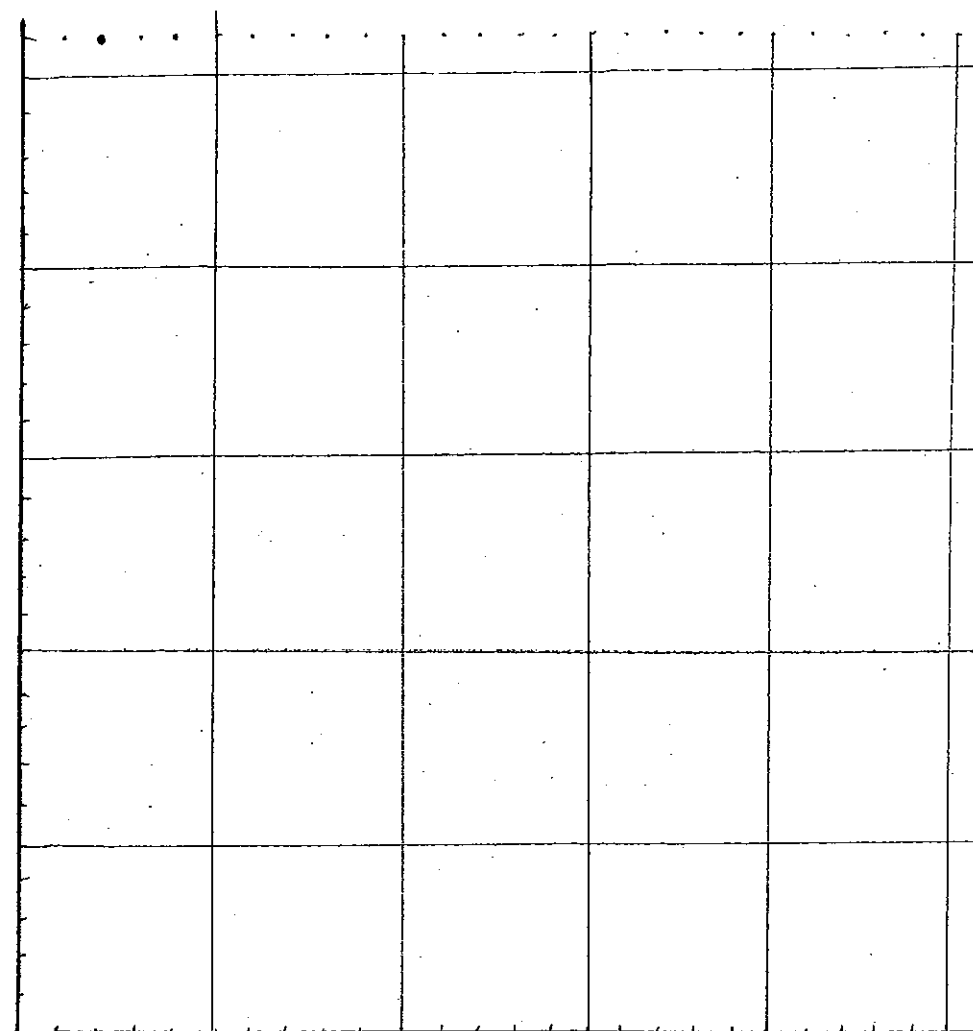
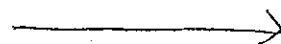
③ 反応の前と後の.....の数は、考えることができる。

予想1 鉄はどうなるか?

予想2 鉄の質量は、(軽くなる・変わらない・重くなる)。

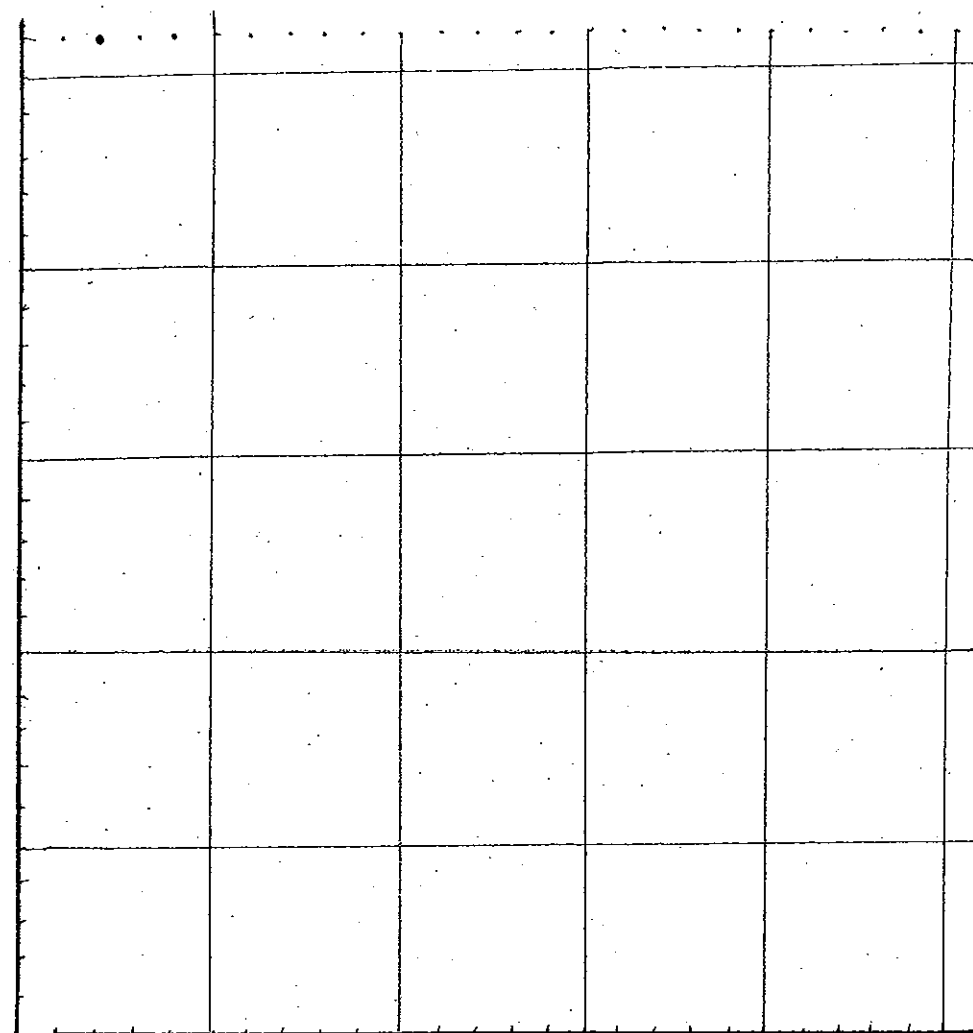
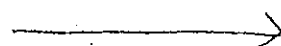


+



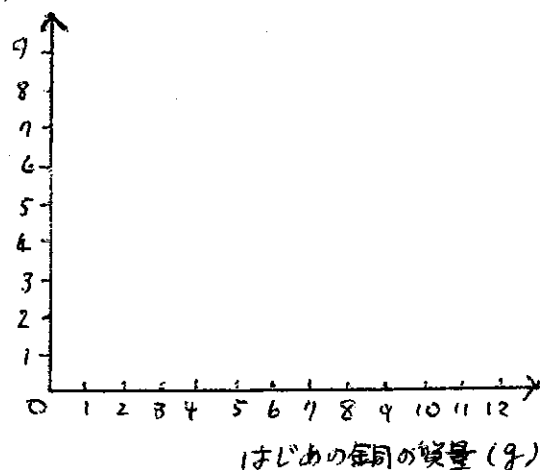
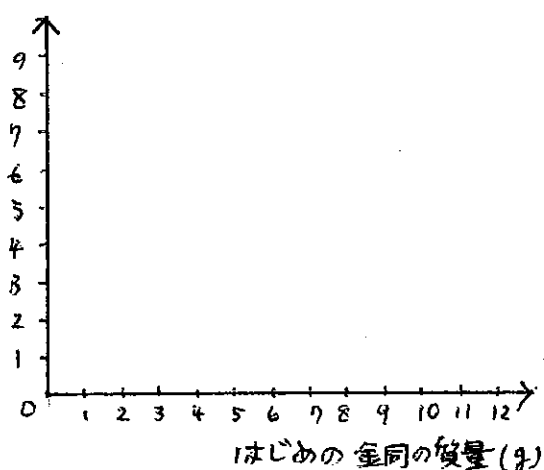
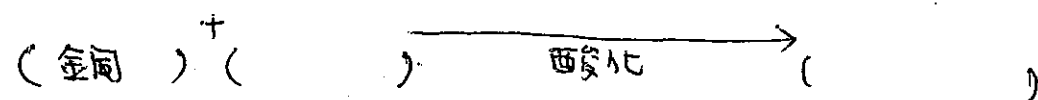
0

+

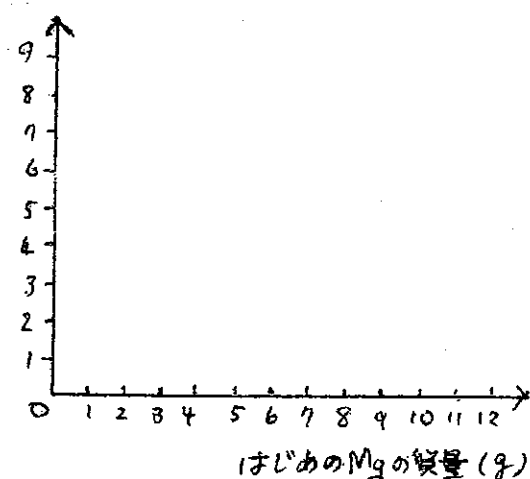
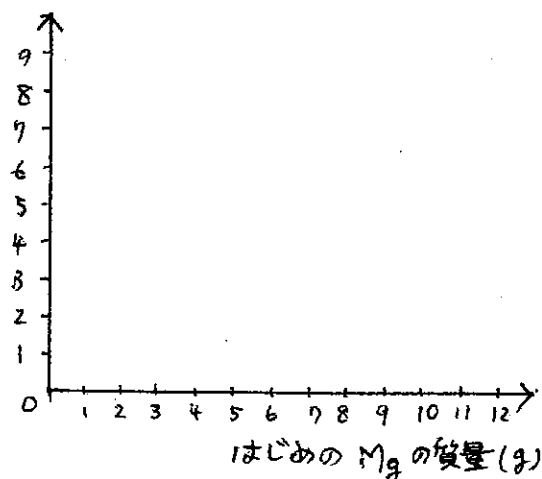
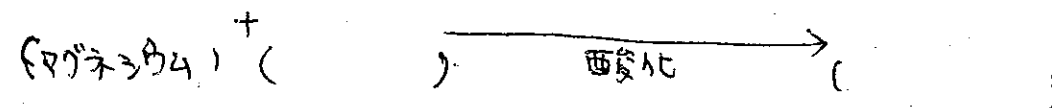


0

(1) 金銅の酸化



(2) マグネシウムの酸化

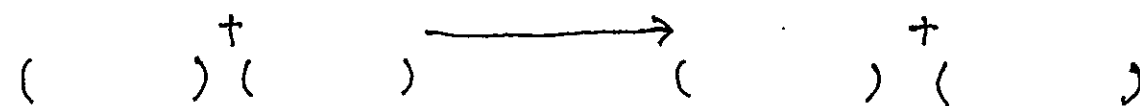


ステップ2

ステップ1



ステップ2



◎ これまでの復習&まとめ

(1)

(2)

(3)

(4)

(5)

全生徒が購入した
内容集

cu
s

$$J(1)$$

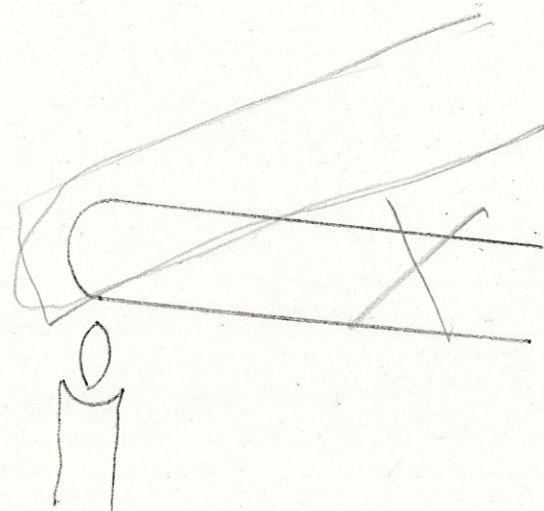
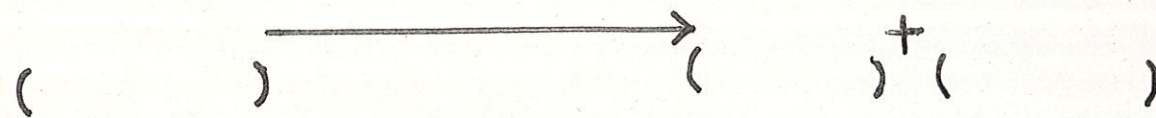
色

(2)

(3)

(4)

(5)



O_2 の検証

全生徒が購入した問題集

問題集 p.17

- (1)
- (2)
- (3)
- ★(4)
- (5)
- (6)
- ★(7)

Aq
(g)

777

$Ag_2O(g)$

(1)		g
(2)		
(3)		
(4)		
(5)		
(6)		g
(7)		

実験15 炭酸水素ナトリウムを加熱する

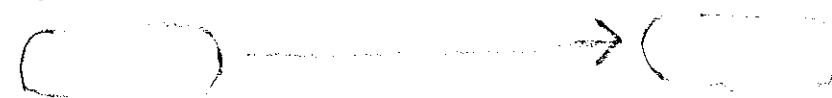
理科40

化学15

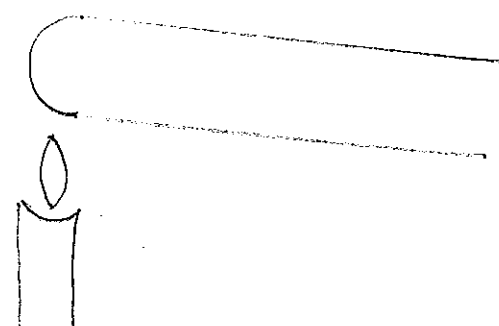
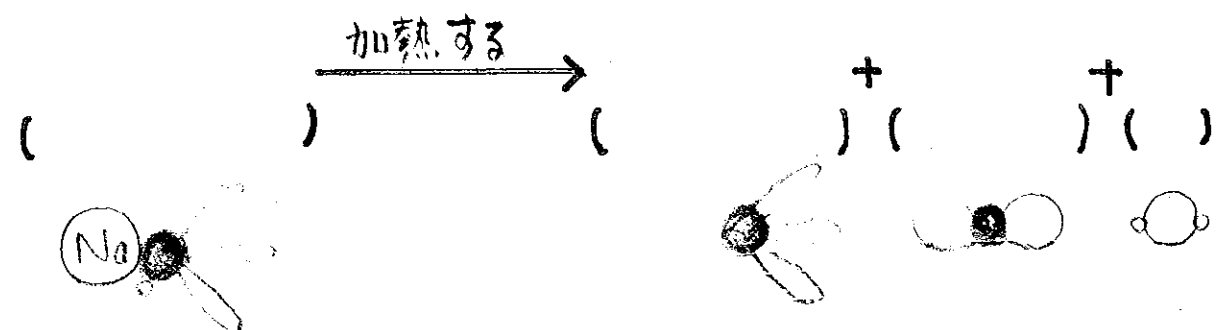
① 塩化コバルトの性質



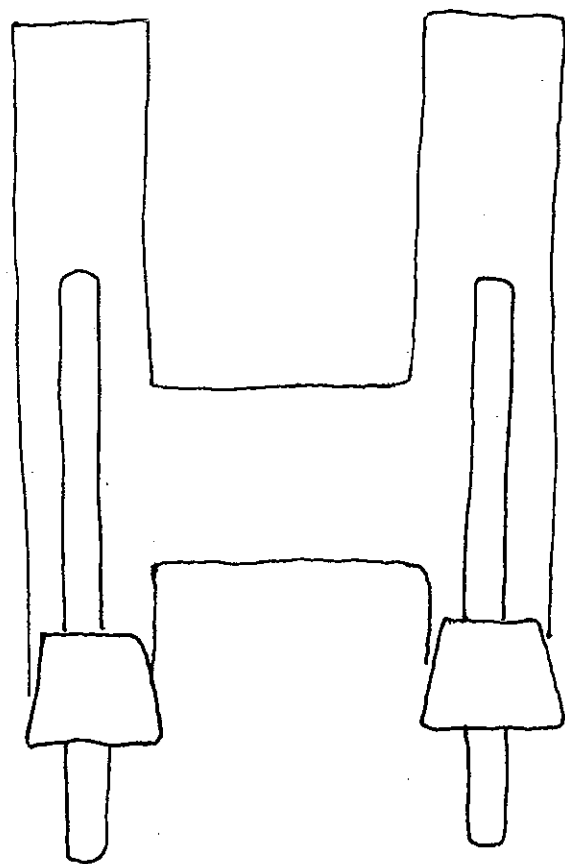
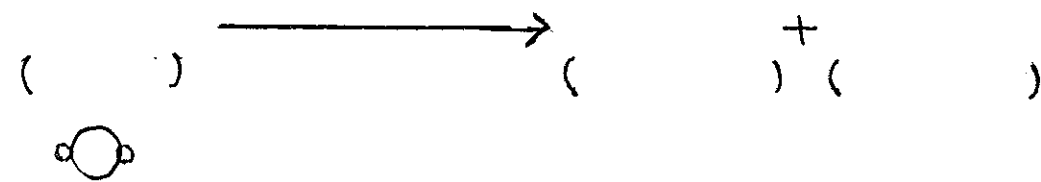
② フェノールフタレインの性質



③ 石灰水の性質



石灰水	フェノールフタレイン
-----	------------



有機物の燃焼

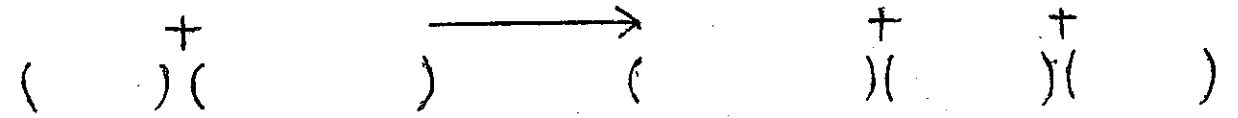
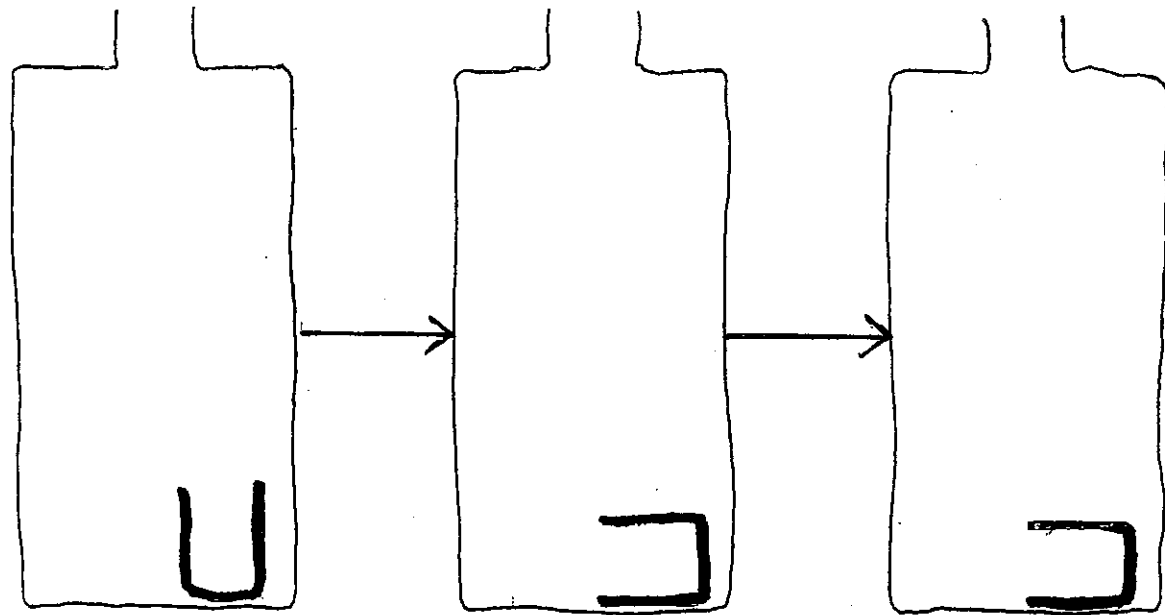
- (1) _____
(2) _____
(3) _____

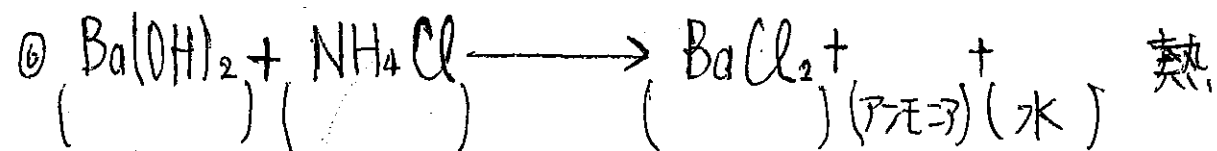
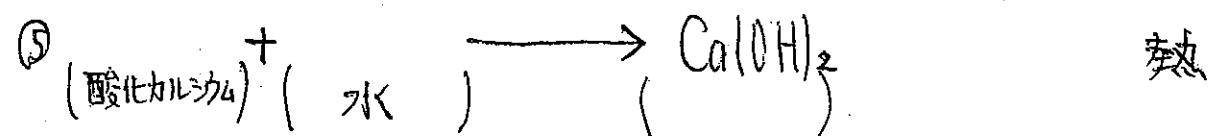
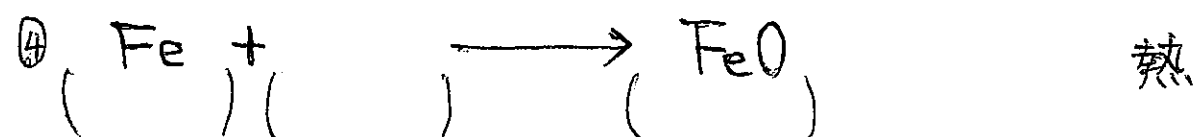
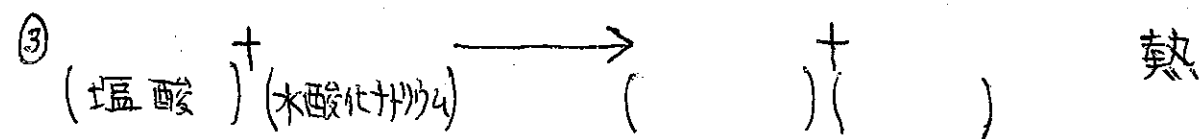
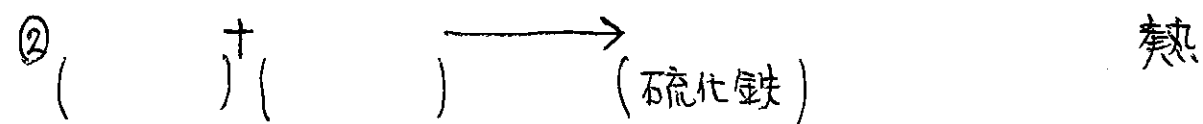
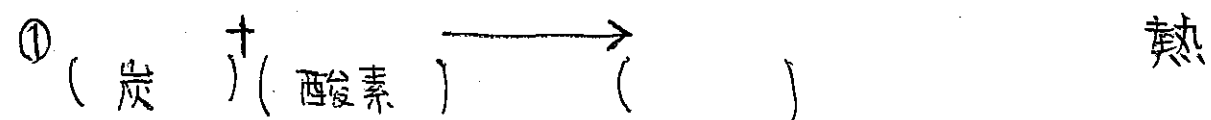
(4) _____
(5) _____

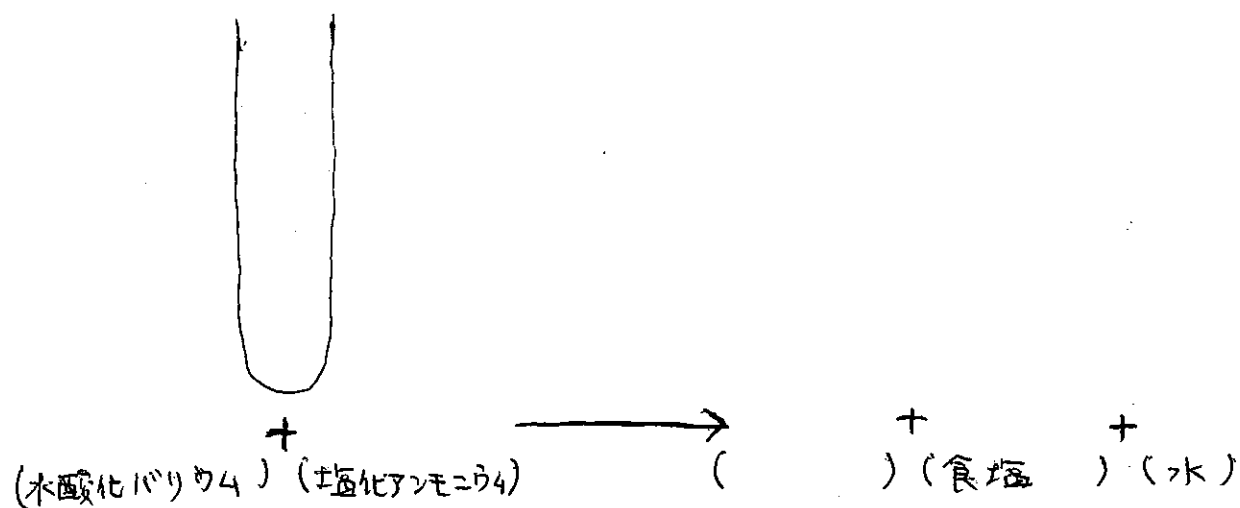
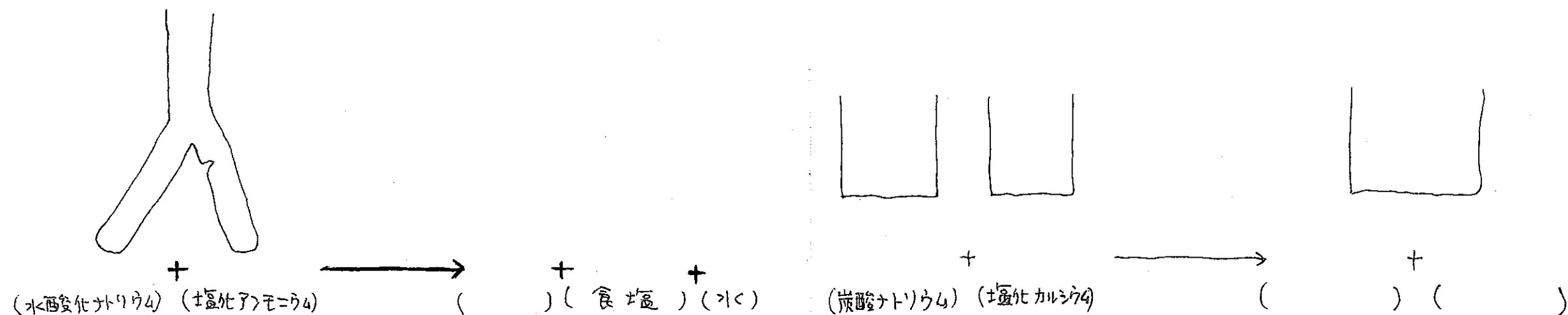
(6) _____

たたら

- ☐ (1) _____
☐ (2) _____
☐ (3) A _____
☐ B _____
☐ (4) _____
☐ (5) _____
☐ (6) _____







- ・ カリウム
- ・ H_2 は Cl_2 と
- ・ 水中では Cl_2 と
- ・ 塩酸と反応
- ・ 炭酸水素ナトリウム