

1	竹高の水道水	3	サラダ油	3	竹高のプールの水	3
	水	2	ワイン	3	スポーツドリンク	3
	塩化ナトリウム	2	エタノール	2	水素ガス	1
	空気	3	しょうゆ	3	ヘリウムガス	1
	酸素ガス	1	味噌	3	液体窒素	1

2	名称	方法	例
	蒸留	加熱して冷却する	水とエタノールの混合物からエタノールを取り出す。
	蒸留	液体を加熱し、できた気体を冷やす。	原油からガソリン、重油などを取り出す。
	蒸留	加熱して冷却する。	海水から純粋な水を取り出す。
	抽出	水につける	茶葉から葉の成分を取り出す。
	抽出	油でいためる	にんじんからカロチンを取り出す。
	抽出	お湯で成分を取り出す。	コーヒー豆からコーヒーを作る。
	抽出	お湯を加える。	お茶の葉にお湯を加えると、中のエキスが分離する。
	ろ過	ろ紙に液を通し分離する。	泥水を泥と水に分離する。
	ペーパークロマトグラフィー	ろ紙に色をつけて水に浸す	サインペンの色素を分ける。
蒸発	加熱する。	海水を熱し、塩を取り出す。	

3	元素名	同素体
	炭素	ダイヤモンド, 黒鉛
	酸素	酸素, オゾン
	リン	赤リン, 黄リン

電子配置

1	2	13	14	15	16	17	18
H 1							He 2
Li 2-1	Be 2-2	B 2-3	C 2-4	N 2-5	O 2-6	F 2-7	Ne 2-8
Na 2-8-1	Mg 2-8-2	Al 2-8-3	Si 2-8-4	P 2-8-5	S 2-8-6	Cl 2-8-7	Ar 2-8-8

6	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
	${}^{12}_6\text{C}$	${}^{13}_6\text{C}$	${}^{14}_7\text{N}$	${}^{15}_7\text{N}$	${}^{20}_{10}\text{Ne}$	${}^{21}_{10}\text{Ne}$	${}^{35}_{17}\text{Cl}$	${}^{37}_{17}\text{Cl}$

7		陽イオン	陰イオン	名称
(1)		Mg^{2+}	Cl^-	塩化マグネシウム
(2)		Al^{3+}	Cl^-	塩化アルミニウム
(3)		Mg^{2+}	OH^-	水酸化マグネシウム
(4)		Na^+	CO_3^{2-}	炭酸ナトリウム
(5)		Na^+	SO_4^{2-}	硫酸ナトリウム
(6)		Ca^{2+}	F^-	フッ化カルシウム
(7)		Na^+	NO_3^-	硝酸ナトリウム
(8)		Ca^{2+}	SO_4^{2-}	硫酸カルシウム

8		イオン式	名称
(1)		Mg^{2+}	マグネシウムイオン
(2)		F^-	フッ化物イオン
(3)		K^+	カリウムイオン
(4)		S^{2-}	硫化物イオン

組 番 氏名