

## § 17 元素の周期律と周期表

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
1											
2											
3											
4											
5	R b		Y	Z r	N b	M o	T c	R u	R h	P d	A g
6	C s		ランタノイド*	H f	T a	W	R e	O s	I r	P t	A u
7		R a	アクチノイド*								
族の一般名											
価電子の数											
最外殻電子数											
酸化数											
酸化物	N a <sub>2</sub> O										
水素化物	N a H										
水酸化物またはオキソ酸											
塩化物											
イオンの価数											

(1) イオン化エネルギー 最大 \_\_\_\_\_ 最小 \_\_\_\_\_



(2) 金属と非金属の区別

(3) 典型元素と遷移元素の区別

(4) 単体が液体の物質  
金属 \_\_\_\_\_

(5) 単原子分子 \_\_\_\_\_

非金属 \_\_\_\_\_

(6) 両性元素 \_\_\_\_\_

周期律の考案

誰が \_\_\_\_\_

何の順 \_\_\_\_\_

現在

→ \_\_\_\_\_

1 2	1 3	1 4	1 5	1 6	1 7	1 8	
							1
							2
							3
	G a	G e	A s	S e			4
C d	I n	S n	S b	T e			5
H g	T l	P b	B i	P o	A t	R n	6
							7
							族の一般名
							価電子の数
							最外殻電子数
							酸化数
							酸化物
							水素化物
							水酸化物
							塩化物
		×	×				イオンの価数

(7) 電気陰性度 最大 \_\_\_\_\_



(8) Neと同じ電子配置のイオン \_\_\_\_\_

Arと同じ電子配置のイオン \_\_\_\_\_

(9) 単体が気体 \_\_\_\_\_

(10) イオン半径の大小 ① \_\_\_\_\_ ② \_\_\_\_\_