

1

(1)	a	原子核	b	電子	c	陽子
	d	中性子	e	原子番号	f	同位体(アイソトープ)
	g	放射性同位体(ラジオアイソトープ)				
(2)	22920年					

2

(1)	0. 075mol/L	(2)	0. 3mol/L
-------	-------------	-------	-----------

3

(1)	極性					
(2)	a	×	b	○	c	○
	d	○	e	×	f	○
(3)	F > C l > N > C > H					
(4)	水の沸点は1 0 0℃であるが、これは外圧が1 気圧の場合の沸騰する温度である。それ以下の温度においてもその温度における飽和蒸気圧以下の圧力であれば水は蒸発する。 など					
(5)	・氷は水より密度が小さくなるので水に浮く。 ・氷は隙間の多い結晶構造なので水に浮く。 など					

4

(1)	3. 6 g	(2)	1. 57%
(3)	342	(4)	162018

5

電池では、2種類の金属を電解水などの電解質に浸すと、イオン化傾向の違いによって、それぞれの金属で電子の放出のしやすさが異なり、電位差が生じる。イオン化傾向が大きい金属は電子を放出して負極となり、酸化される。一方、イオン化傾向が小さい金属は正極となり、電子を受け取って還元される。こうして、電子は負極から正極へ外部回路を流れて流れ、電流が発生する。
