

1	(1)	①	ウ	②	オ	③	ア	④	イ	⑤	カ		
	(2)	①	B	理由 冷却器の中を水で満たし冷却効果を上げるため									
			位置 先端を枝のところにする										
		②	理由 蒸気の温度を正確に測るため										
	(3)		③	④	⑦	(4)	①	ウ	②	エ	③	ア	
2	(5)	①	ア～イ d	イ～ウ b	ウ～エ e	②	T <sub>1</sub> 融点	T <sub>2</sub> 沸点	③	融解			
	(1)	A	e	B	d	C	b	D	c				
	(2)	ア	ネオン		イ	正四面体		ウ	自由		エ	共有	
	(3)	静電的引力（クーロン力）							(4)	A			
	(5)	イオン化エネルギー											
3	(1)	ア	5	イ	6	ウ	3						
	(2)	【式】 NH <sub>3</sub> = 17											
		$\frac{51}{17} = 3$ 【答】 3mol											
	(3)	①	H <sub>2</sub> O										
		②	【式】 NH <sub>3</sub> : HNO <sub>3</sub> = 1 : 1      1×63 = 63										
HNO <sub>3</sub> = 1 + 14 + 16×3 = 63      【答】 63g													
	③	【式】 HNO <sub>3</sub> のモル数は $1000 \times \frac{63}{100} \times 1.26 \times \frac{1}{63} = 12.6\text{mol}$ したがってNH <sub>3</sub> も 【答】 12.6mol											

この欄には何も記入しないこと。

化学基礎	受験番号		氏名		総点	
------	------	--	----	--	----	--

4	(1)	ア	電離	イ	オキシニウム	ウ	酸	エ	小さい			
		オ	水酸化物	カ	水素	キ	塩基	ク	中和			
		ケ	塩	コ	中和点							
	(2)	A	記号 エ	名称 ホールピペット	B	記号 イ	名称 ビュレット					
		①	C	記号 オ	名称 メスフラスコ							
	②	ウ	オ									
(3)	【式】 途中計算省略 【答】 0.11mol											
	(4)	【式】 途中計算省略 【答】 4.2%										
5	(1)	①	失う	②	得る	③	失う	④	得る			
		⑤	増加	⑥	減少							
	(2)	イ										
	(3)	①	A	酸化	B	還元						
		②	ア	8	イ	5	ウ	H <sub>2</sub> O	エ	O <sub>2</sub>	オ	2
③		無色 → 微淡紅色										
	④	【式】 途中計算省略 【答】 0.9mol/L										
	⑤	HClは還元剤として働き、KM <sub>n</sub> O <sub>4</sub> と反応してしまうため										

この欄には何も記入しないこと。