

令和7年度 一般選抜第1期 入学試験 解答用紙

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				
	② 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 ⑧ ① ウ ② カ ③ ア					
	(5) ① ア~イ d イ~ウ b ウ~エ e ② T ₁ 融点 T ₂ 沸点 ③ 融解					
2	(1) A e B d C b D c					
	(2) ア ネオン イ 正四面体 ウ 自由 カ 共有					
	(3) 静電気的引力 (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 ₃ =17 $\frac{51}{17}=3$ 【答】 3mol					
	(3) ① H ₂ O					
	② 【式】 NH ₃ : HNO ₃ = 1 : 1 HNO ₃ = 1 + 14 + 16 × 3 = 63 【答】 63g					
	③ 【式】 HNO ₃ 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 ₃ 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 オキソニウム ウ 酸 カ 小さい	オ 水酸化物 カ 水素 キ 塩基 ク 中和	ケ 塩 コ 中和点	この欄には 何も記入し ないこと。
	(2) A 記号 カ 名称 ホールピペット	B 記号 イ 名称 ピュレット		
	① 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) A 酸化 B 還元			
	② ア 8 イ 5 ウ H ₂ O カ O ₂ 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、KMnO ₄ と反応してしまうため			