

令和7年度

理 科 解 答 用 紙

得 点	
--------	--

〔問1〕 合計20点 I (1)(2)(3)は完答 各3点 (4)2点 II各3点

I	(1)	①	ランビエ絞輪	②	跳躍伝導
	(2)	値	エ	用語	静止電位
	(3)	①	正	②	外から内
	(4)	全か無かの法則			
II	(1)	$2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$			
	(2)	エ			
	(3)	ウ			

〔問4〕 合計20点 各2点 II (3), (4)は完答

I	(1)	ア			
	(2)	ウ			
	(3)	(例) 水酸化ナトリウムは潮解性があり、二酸化炭素を吸収して変化するので、純度100%のものを正確に秤量することができないため。			
	(4)	$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$			
	(5)	0.444 [g]			
	(6)	イ			
II	(1)	エ			
	(2)	AgCl			
	(3)	化学式	CuS	色	黒色
	(4)	記号	ウ	イオン式	Na^+

〔問2〕 合計20点 I各2点 II各3点 (1)は完答

I	(1)	①	4 l [m]		
		②	4 f0l [m/s]		
	(2)	①	v / l [Hz]		
		②	12		
II	(1)	①	イ	②	エ
		③	ア	④	ク
	(2)	$12.0 = 2RI + V$			
	(3)	電圧 V_a	2.0 [V]		
		電流 I_a	0.50 [A]		

〔問5〕 合計20点 各2点

I	(1)	あ	変化	い	技能
		う	問題	え	規則性
	お	表現			
	(2)	エ			
II	(1)	(例) 試験管にたまった液体が逆流するのを防ぐため			
	(2)	(例) 沸点が低い			
III	か	有毒	き	爆発性	

〔問3〕 合計20点 I各2点 II各3点 (1)は完答

I	(1)	イ			
	(2)	シアノバクテリア			
	(3)	エ			
	(4)	エ			
II	(1)	①	対流圏	②	成層圏
		③	ウ	④	ア
	(2)	相対湿度	56.9 [%]		
		水蒸気量	23.7 [g]		
	(3)	6.5 [kJ]			