

後期日程 (化学基礎) 解答

問 題		解答の一例
第1問	問1	0.292
	問2	0.248
	問3	13.2
	問4	9.09
第2問	問1	⑤
	問2	④
	問3	⑫
	問4	②
第3問	問1	A: b, B: d, C: c, D: e, E: a
	問2	元素: Na, 確認: 黄色の炎色反応呈色を確認する 元素: Cl, 確認: 硝酸銀水溶液を加えて白色沈殿生成を確認する
第4問	問1	⑥
	問2	②
	問3	③ ⑤
	問4	② ④
	問5	⑥
第5問	問1	$2\text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 2\text{H}_2\text{O}$
	問2	$\text{H}_2\text{O}_2 > \text{Fe}^{3+} > \text{I}_2 > \text{Zn}^{2+}$
	問3	1) (1) H_2 (2) H_2 , 2) 塩酸, 3) $3\text{Cu} + 8\text{HNO}_3 \rightarrow 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 4\text{H}_2\text{O} + 2\text{NO}$ 4) a: Al, b: Mg, e: Ag, d: Pt
第6問	問1	ア:酸素, イ:硫黄, ウ: 16, エ:2, オ:閉殻, カ: 同素体, キ: O_2 , ク: O_3 , ケ:斜方硫黄, コ:ゴム状硫黄, サ:電気陰性度, シ:極性, ス:8, セ:水素結合, ソ:非共有電子, タ: オキシニウム, チ:配位結合
	問2	電荷の偏り:②, 水素化合物の名称:水, 形の名称:折れ線 分子の形: 