

化学解答用紙（その1）

--	--	--

大学側記入欄

1	問1	(1) 1	(2) 3	(3) 4	(4) 2	(5) 2	(6) 1	(7) 3	(8) 5
---	----	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------

2	問2	a 3	b 16	c 6	d 2	e 硫化物				
		f カリウム	g 三酸化硫黄 (SO <sub>3</sub> )	h 発煙	i 吸湿	j 脱水				
	問3	A 3	B 3	C 1	D 2					
	問4	式(I) ① 1	ア FeSO <sub>4</sub>	② 1						
		式(II) ③ 2	イ CuSO <sub>4</sub>	ウ H <sub>2</sub> O	④ 1					
	問5	式(III) $\text{H}_2\text{S} + \text{I}_2 \longrightarrow 2\text{HI} + \text{S}$ 式(IV) $2\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2 \longrightarrow 3\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$								
	問6	エ 2	オ 架橋	カ 加硫	キ エポナイト					
	問7	希硫酸をつくる ときは、必ず 1 水 に 濃 硫 酸 を 少 し ず つ 加 え て い く 15 20 こと								

3	問8	ア 1	イ $\frac{13}{2}$	* (化学式) O <sub>2</sub>	ウ 4	** (化学式) CO <sub>2</sub>	エ 5	◆ +
	問9	① $2.0 \times 10^{-1}$ mol		② $1.2 \times 10^6$ Pa		③ 3.2 mol		④ $1.5 \times 10^6$ Pa

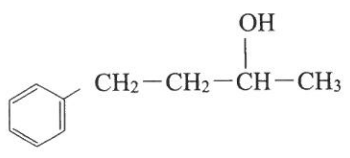
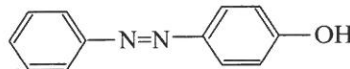
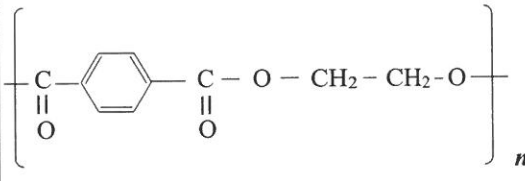
4	問10	式(ii) $K_a = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-][\text{H}^+]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]}$ [mol/L]	式(iii) $K_a = \frac{c\alpha^2}{1-\alpha}$ [mol/L]	式(iv) $K_a = c\alpha^2$ [mol/L]
			式(v) $[\text{H}^+] = \sqrt{cK_a}$ [mol/L]	式(viii) $K_h = \frac{K_w}{K_a}$ [mol/L]
	問11	ア 加水分解	イ H <sub>2</sub> O	ウ RCOOH
	問12	① $1.6 \times 10^{-2}$	② $4.0 \times 10^{-2}$ mol/L	
		③ $5.0 \times 10^{-4}$ mol/L	④ $6.3 \times 10^{-6}$ mol/L	

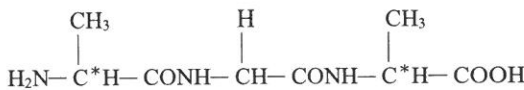
化学解答用紙（その2）

--	--	--

大学側記入欄

5	問13	① 黄緑	② 赤褐	③ 黒紫
	問14	a 気	b 液	c 固
	問15	操作A 生成する・ <u>生成しない</u>		操作B <u>生成する</u> ・生成しない
	問16	(i) AgBr	(ii) $1.0 \times 10^{-4}$ mol/L	(iii) $2.0 \times 10^{-3}$ mol/L
			(iv) 2.0 %	

6	問17	(i) ヨードホルム反応	(ii) ジアゾ化
	問18	化合物Aの分子式 $C_{24}H_{23}NO_3$	問20 5種類
	問19	化合物Cの構造式 	化合物Hの構造式 
	問21	化合物Bの名称 テレフタル酸	問22 ① 高分子化合物の構造式 
	化合物Fの名称 アセトアニリド		

7	問23	a 20	b 双性	c 等電点	問24	① き	② か
		d アミド	e 芳香族	f 硫黄		③ お	④ え
	問25	A 6種類	問27	ペプチドXの構造式 			
		B 24種類					
問26	ペプチドXは、( 3 ) 分子の アミノ酸が縮合したもの ペプチドYは、( 4 ) 分子の アミノ酸が縮合したもの						
問28	6種類						