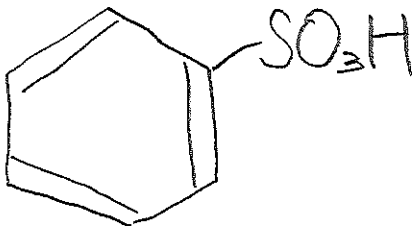
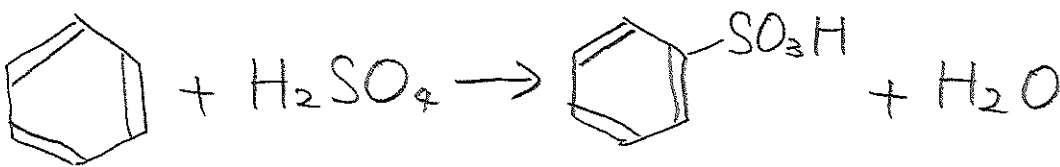
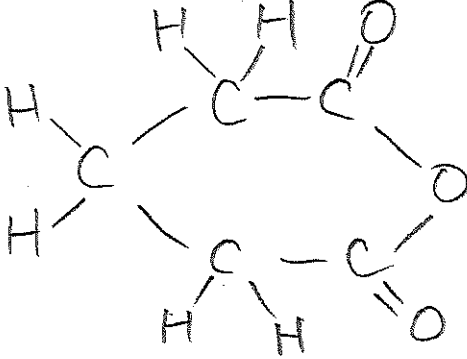


1 問1	ア	アルカリ金属元素	イ	アンモニアソーダ (ソルベール)
	ウ	水和水 (結晶水)	エ	風解
問2	$2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$			
問3	ナトリウムの方が原子半径			
	が大きいため。			
問4	(ア)	静電気力 (クーロン力)	(イ)	6
	(ウ)	12 個	(エ)	Na <sup>+</sup> 4 個 Cl <sup>-</sup> 4 個
	(オ)	2.2 g/cm <sup>3</sup>		
問5	$\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{NaHCO}_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$			

2 問1	ア	放出	イ	吸収
	ウ	還元	エ	酸化
	オ	充電	カ	一次
問2	反応熱	1368 kJ	名称	燃焼熱
問3	熱化学方程式	$H_2SO_4(液) + aq = H_2SO_4aq + 95 kJ$		
	液温の変化	高くなる 変わらない 低くなる		
	理由	生じた多量の熱により水が突沸し、濃硫酸がはねるおそれがあるため。		
問4	名称	化学発光 (化学ルミネセンス)		
問5	正極	$2 H^+ + 2 e^- \rightarrow H_2$		
	負極	$Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2 e^-$		
問6	(ア)	$2.00 \times 10^{-2}$ mol		
	(イ)	$1.12 \times 10^{-1}$ L		
	(ウ)	② ③ ⑤		

3

問 1	(ア)	
	(イ)	
問 2	<p>カルボン酸は二量体を形成するため。</p>	
問 3	<p>B &lt; C &lt; A</p>	
問 4	<p>α-アミノ酸は双性イオンの構造であり、極性のある水には水和されやすく、無極性の有機溶媒には溶媒和されにくい。</p>	
問 5	(ア)	
	(イ)	