

化学 関西学院大学 全学部日程 (2/1実施) 1/4

[I]

問1	A Ag	B Zn	C Cu	D Al
----	---------	---------	---------	---------

問2	$3 \text{ Cu} + 8 \text{ HNO}_3 \longrightarrow 3 \text{ Cu}(\text{NO}_3)_2 + 4 \text{ H}_2\text{O} + 2 \text{ NO}$
----	---

問3	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$
----	--------------------------------

問4	$\textcircled{1}, \textcircled{4}$
----	------------------------------------

問5	<table border="1"> <tr> <td>増減</td> <td>変化量</td> </tr> <tr> <td>減少</td> <td> 2.8×10 </td> </tr> <tr> <td></td> <td>mg</td> </tr> </table>	増減	変化量	減少	2.8×10		mg
増減	変化量						
減少	2.8×10						
	mg						

問6	Al
----	----

問7	<table border="1"> <tr> <td>あ</td> <td>い</td> <td>う</td> </tr> <tr> <td> 1.2×10^{-21} </td> <td> 1.2×10^{-16} </td> <td> 1.8×10^{-2} </td> </tr> </table>	あ	い	う	1.2×10^{-21}	1.2×10^{-16}	1.8×10^{-2}
あ	い	う					
1.2×10^{-21}	1.2×10^{-16}	1.8×10^{-2}					

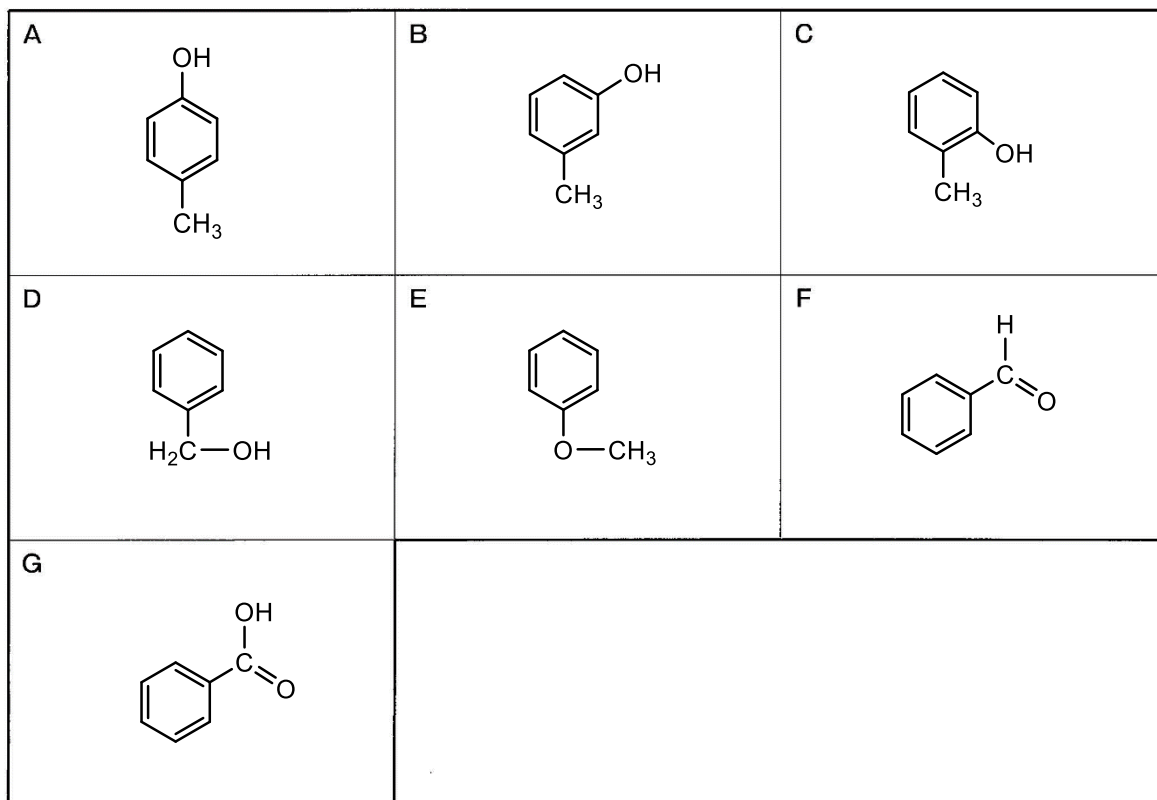
化学 関西学院大学 全学部日程 (2/1実施) 2/4

[Ⅱ]

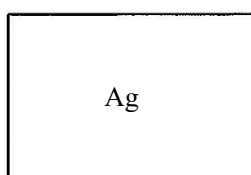
問1	あ 地球温暖化	い 二酸化炭素	う 光合成
問2	(1) $C_3H_8 + 5 O_2 \longrightarrow 3 CO_2 + 4 H_2O$		
	(2) 温室効果ガス		
	(3) 地表から放出される赤外線を吸収するため。		
問3	$6 CO_2(気) + 6 H_2O(液) = C_6H_{12}O_6(固) + 6 O_2(気) - 2803 kJ$		
問4	0.091 g		
問5	電池の総称 二次電池	代表的な電池名 鉛蓄電池	
問6	(1) 陰極 $2 H_2O + 2 e^- \longrightarrow H_2 + 2 OH^-$		陽極 $4OH^- \longrightarrow O_2 + 2 H_2O + 4e^-$
	(2) 0.200 A		
問7	負極 $H_2 \longrightarrow 2H^+ + 2 e^-$	正極 $O_2 + 4H^+ + 4e^- \longrightarrow 2 H_2O$	
	全体 $2 H_2 + O_2 \longrightarrow 2 H_2O$		
問8	(1) $\frac{1}{2} N_2(気) + \frac{3}{2} H_2(気) = NH_3(気) + 46 kJ$		
	(2) 圧力 高くする	温度 低くする	
問9	A (ウ)	B (ク)	C (ケ)
	D (イ)	E (カ)	

〔Ⅲ〕

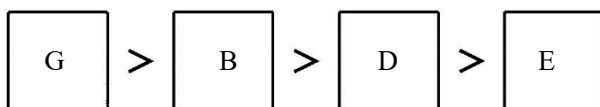
問1



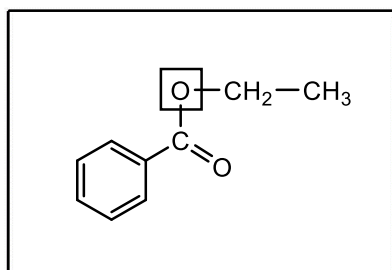
問2



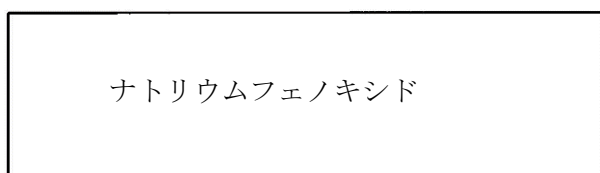
問3



問4

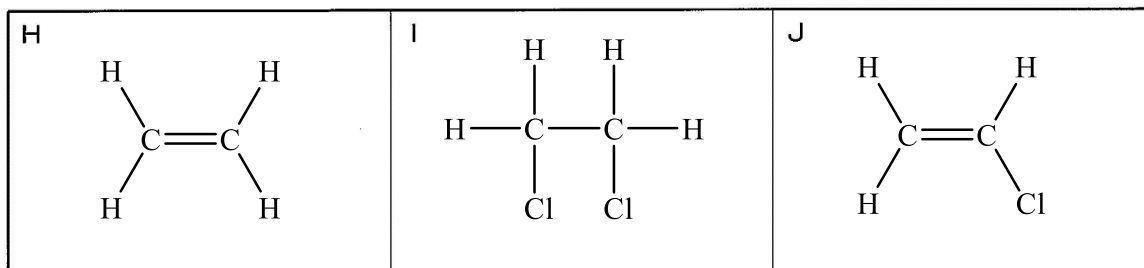


問5



〔Ⅲ〕

問6



問7

エタノール

問8

アセチレン と 塩化水素

問9

付加