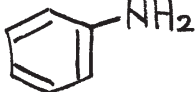
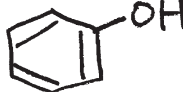
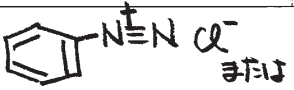
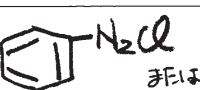


一般入試前期A日程2日目

化学

I	(1)	ヘス(総熱量保存)		
		1) $C(\text{黒鉛}) + O_2(\text{気}) = CO_2(\text{気}) + 394 \text{ kJ}$		
	(2)	2) $H_2(\text{気}) + \frac{1}{2} O_2(\text{気}) = H_2O(\text{液}) + 286 \text{ kJ}$		
		3) $C_2H_4(\text{気}) + 3O_2(\text{気}) = 2CO_2(\text{気}) + 2H_2O(\text{液}) + 1411 \text{ kJ}$		
	(3)	$2C(\text{黒鉛}) + 2H_2(\text{気}) = C_2H_4(\text{気}) - 51 \text{ kJ}$		
	(4)	416 kJ/mol	(5)	336 kJ/mol
	(6)	4) $2n + 2$	5) $n - 1$	6) $15n + 60$

II	(1)	II	(2)	イ	⑪	ウ	⑧	エ	②	オ	⑫	カ	⑥	キ	④
	(3)	金属の結晶内で自由電子が移動するため。													
	(4)	$CuO + H_2SO_4 \rightarrow CuSO_4 + H_2O$													
	(5)	1) $Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu$					2) $4.80 \times 10^4 C$								
	(6)	Au, Ag			(7)	12.5 g			(8)	35.2 g					
	(9)	3) テトラアミン銅(II)イオン					4) $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$								

III	(1)	C_6H_6			(2)	イ	②		オ	③		(3)	②	
	(4)	i) 		ii) 		(5) A クメン(イソプロピルベンゼン) B クメンヒドロペルオキシド C ナトリウムフェノキシド								
	(6)	 α^- または $[C_6H_5-N \equiv N]^+ \alpha^-$			 α^- または $C_6H_5-N_2^+ \alpha^-$			(7) 