

一般入試後期D日程

化学

I

(1)	吸熱反応		
(2)	¹⁾ $C + 2H_2 \longrightarrow CH_4$	²⁾ 74 kJ/mol	
(3)	2.3倍		
(4)	³⁾ $C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2 + 4H_2O$	⁴⁾ 2.5 mol	
	⁵⁾ 2.2×10^3 kJ/mol		
(5)	⁶⁾ 6.0×10^1 kJ	⁷⁾ 2.9×10^1 kJ	⁸⁾ 39 °C

II

(1)	7		
(2)	¹⁾ 次亜塩素酸	²⁾ Cl_2	
	³⁾ 過塩素酸	⁴⁾ $HClO_3$	
(3)	25%	⁽⁴⁾ 1.9×10^{-1} mol	
(5)	フッ化水素の分子間に強い水素結合が働くため。		
(6)	$2I^- + Cl_2 \longrightarrow I_2 + 2Cl^-$		
(7)	銀イオンを添加して、塩化物イオンのみを塩化銀として沈殿させる。		

III

(1)			
(2)	¹⁾ A 二酸化炭素	^c 無水酢酸	
	²⁾	³⁾	
(3)	基質特異性	(4)	③
		(5)	③
(6)	ジスルフィド結合	(7)	①