

【化学 解答用紙】

受験番号		
1	(1)	○ —
	(2)	× 同位体→同素体, 同素体→同位体
	(3)	× → 水は折れ線型, 二酸化炭素は直線型
	(4)	○ —
	(5)	○ —
2	(1)	$12.0 \times 12 + 1.00 \times 22 + 16.0 \times 11 = 342$ <u>342</u>
	(2)	$15.0 / 342 = 0.04385$ <u>0.0439 mol</u>
	(3)	$0.04385 / 0.180 = 0.2436$ <u>0.244 mol/L</u>
	(4)	$15.0 / (180 \times 1.04) = 0.08012$ <u>8.01 %</u>
3	(1)	H_3O^+
	(2)	フェノールフタレイン溶液
	(4)	$2HCl + Fe \rightarrow FeCl_2 + H_2$
	(3)	
	(5)	水素の発生が多く, 熱を伴うため, 沸騰したように見えること
	(6)	$CH_3COOH + NaOH \rightarrow CH_3COONa + H_2O$
	(7)	弱酸である酢酸は電離度が小さく H^+ はわずかであるが, 中和により H^+ を消費すると, 新たに電離が起これり H^+ が供給されるため, 最終的に中和反応が完了する。