

ĐÁP ÁN ĐỀ THI HỌC KÌ 1 - NĂM HỌC 2019 - 2020
MÔN HÓA HỌC 11

I. TRẮC NGHIỆM: 4 ĐIỂM mỗi câu đúng 1/3đ

MÃ ĐỀ	111	112	113	114
CÂU 1	D	D	A	C
CÂU 2	D	A	A	B
CÂU 3	C	D	D	A
CÂU 4	C	A	C	C
CÂU 5	A	C	D	B
CÂU 6	D	D	B	D
CÂU 7	B	B	D	B
CÂU 8	A	B	B	C
CÂU 9	B	B	C	D
CÂU 10	C	C	C	A
CÂU 11	B	A	A	A
CÂU 12	A	C	B	D

II. TỰ LUẬN: 6 ĐIỂM

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
1	Mỗi PT đúng 0,5đ a. $\text{NaHCO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- \rightarrow \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$ b. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2\text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{NH}_3\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ $\text{NH}_4^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{NH}_3\uparrow + \text{H}_2\text{O}$ c. $\text{Na}_3\text{PO}_4 + 3\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Ag}_3\text{PO}_4\downarrow + 3\text{NaNO}_3$ $\text{PO}_4^{3-} + 3\text{Ag}^+ \rightarrow \text{Ag}_3\text{PO}_4\downarrow$ d. $\text{Fe} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + \text{NO} + 2\text{H}_2\text{O}$ $\text{Fe} + 4\text{H}^+ + \text{NO}_3^- \rightarrow \text{Fe}^{3+} + \text{NO} + 2\text{H}_2\text{O}$ e. $\text{K}_2\text{SiO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{KCl} + \text{H}_2\text{SiO}_3\downarrow$ $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{H}_2\text{SiO}_3\downarrow$	2,5đ
2	$n_{\text{CO}_2} = \frac{8,96}{22,4} = 0,4 \text{ mol}$ $n_{\text{NaOH}} = 0,2 \cdot 3 = 0,6 \text{ mol}$ $T = \frac{n_{\text{NaOH}}}{n_{\text{CO}_2}} = \frac{0,6}{0,4} = 1,5 \rightarrow 1 < T < 2 \rightarrow \text{tạo ra hai muối.}$ Ta có pt $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \quad (1)$ $\begin{matrix} & x & & 2x & & & & x \text{ (mol)} \end{matrix}$	

[illegible]