

**ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM**

**ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2. NĂM HỌC 2022 - 2023**

**Môn thi: HÓA HỌC, Lớp 12.**

**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 121 )**

<b>Câu</b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
<b>Đáp án</b>	C	B	B	C	C	B	B	B	D	A	B	B	D	D
<b>Câu</b>	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
<b>Đáp án</b>	D	C	B	C	A	C	D	B	D	A	A	C	C	A

**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 122 )**

<b>Câu</b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
<b>Đáp án</b>	A	A	D	C	C	D	B	D	A	A	B	A	D	D
<b>Câu</b>	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
<b>Đáp án</b>	A	B	B	C	D	A	C	B	A	B	B	D	C	A

**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 123 )**

<b>Câu</b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
<b>Đáp án</b>	B	B	D	D	D	C	B	C	A	C	C	B	B	C
<b>Câu</b>	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
<b>Đáp án</b>	C	B	B	B	D	A	D	B	A	C	C	A	D	A

**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 124 )**

<b>Câu</b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
<b>Đáp án</b>	C	B	A	B	B	D	C	A	A	A	B	A	D	D
<b>Câu</b>	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
<b>Đáp án</b>	A	B	B	C	D	A	A	A	D	C	C	D	B	D

**I.PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 125 )**

<b>Câu</b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
<b>Đáp án</b>	C	B	B	B	D	A	C	B	B	C	D	B	D	A
<b>Câu</b>	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
<b>Đáp án</b>	A	C	C	A	B	B	D	D	D	C	B	C	A	C

**I.PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 126 )**

<b>Câu</b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
<b>Đáp án</b>	B	A	D	D	A	B	B	C	D	A	A	A	D	C
<b>Câu</b>	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
<b>Đáp án</b>	C	D	B	D	A	A	C	B	A	B	B	D	C	A

**I.****I.PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 127 )**

<b>Câu</b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
<b>Đáp án</b>	D	B	D	A	A	B	B	B	D	A	B	B	D	D
<b>Câu</b>	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
<b>Đáp án</b>	D	C	B	C	A	C	C	B	B	C	C	C	C	A

**I.PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 128 )**

<b>Câu</b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
<b>Đáp án</b>	C	B	A	B	B	D	B	D	A	A	B	A	D	A
<b>Câu</b>	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
<b>Đáp án</b>	A	B	B	C	D	A	A	A	D	C	C	D	C	A

**TỰ LUẬN**

Câu hỏi	Nội dung	Điểm
<p><b>Câu 29</b> <b>(1 điểm)</b></p>	$2\text{Ca} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CaO} \quad (1)$ $2\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{Ca(OH)}_2 \quad (2)$ $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} \quad (3)$ $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca(HCO}_3)_2 \quad (4)$ <p><b>* Nếu thiếu điều kiện phản ứng thì trừ một nửa số điểm của mỗi phần.</b></p>	<p>0,25</p> <p>0,25</p> <p>0,25</p> <p>0,25</p>
<p><b>Câu 30</b> <b>(1 điểm)</b></p>	<p>a) <math>n \text{CO}_2 = 0,2 \text{ mol}</math> , <math>n \text{Ba(OH)}_2 = 0,15 \text{ mol}</math> <math>n \text{OH}^- = 0,3 \text{ mol}</math>  Đặt <math>T = n \text{OH}^- / n \text{CO}_2 = 1,5</math>  → tạo thành hai gốc muối <math>\text{HCO}_3^-</math> và <math>\text{CO}_3^{2-}</math>  Viết đúng 2 phương trình  <math display="block">\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}</math> <math display="block">\text{Ca(OH)}_2 + 2\text{CO}_2 \longrightarrow \text{Ca(HCO}_3)_2</math></p> <p>b) Tính đúng khối lượng kết tủa  <math>m \text{CaCO}_3 = 10 \text{ gam}</math></p> <p><b>Học sinh làm theo cách khác vẫn được điểm</b></p>	<p>0,25</p> <p>0,25</p> <p>0,25</p> <p>0,25</p>
<p><b>Câu 31</b> <b>(0,5 điểm)</b></p>	<p>a, Viết đúng 4 phương trình hóa học các phản ứng xảy ra.  <math display="block">2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2</math> <math display="block">2\text{Al} + 2\text{NaOH} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{NaAlO}_2 + 3\text{H}_2</math> <math display="block">\text{NaOH} + \text{HCl} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}</math> <math display="block">\text{NaAlO}_2 + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Al(OH)}_3 + \text{NaCl}</math></p> <p>b, Tính được đúng khối lượng  <math>m = 0,3.23 + 0,2.27 = 12,3 \text{ gam}</math></p>	<p>0,25</p> <p>0,25</p>
<p><b>Câu 32</b> <b>(0,5 điểm)</b></p>	<p>Dùng một thuốc thử <math>\text{Ba(OH)}_2</math> từ từ đến dư, nhận biết đúng hiện tượng cả 4 chất  Viết đúng 5 phương trình  <math display="block">\text{Ba(OH)}_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl} \longrightarrow \text{BaCl}_2 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}</math> <math display="block">\text{Ba(OH)}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}</math> <math display="block">3\text{Ba(OH)}_2 + 2\text{AlCl}_3 \longrightarrow 3\text{BaCl}_2 + \text{Al(OH)}_3</math> <math display="block">\text{Ba(OH)}_2 + 2\text{Al(OH)}_3 \longrightarrow \text{Ba(AlO}_2)_2 + 4\text{H}_2\text{O}</math> <math display="block">\text{Ba(OH)}_2 + \text{MgCl}_2 \longrightarrow \text{BaCl}_2 + \text{Mg(OH)}_2</math></p>	<p>0,25</p> <p>0,25</p>

