

SỞ GD&ĐT QUẢNG NAM
TRƯỜNG THPT LƯƠNG THẾ VINH

HƯỚNG DẪN CHẤM KIỂM TRA CUỐI KỲ I NĂM 2022- 2023.

A. TRẮC NGHIỆM (5 điểm)

| Đề\câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
|------------|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|----|----|----|
| 301 | C | A | B | A | D | B | A | B | D | C | B | D | C | B | D |
| 302 | A | D | A | B | C | C | B | D | B | B | B | B | B | D | C |
| 303 | D | B | B | B | B | B | A | D | D | C | A | C | A | D | C |
| 304 | C | B | B | A | B | B | D | D | C | B | D | B | A | C | B |
| 305 | C | D | A | B | A | C | B | C | D | C | A | C | B | B | D |
| 306 | B | B | C | D | D | D | C | A | C | B | B | B | B | A | B |
| 307 | C | D | D | D | A | B | B | B | D | B | C | D | B | A | D |
| 308 | B | A | B | A | D | D | B | B | C | C | D | B | B | C | B |

Mỗi phương án trả lời đúng ghi được 0,33 điểm.

B. TỰ LUẬN (5 điểm)

ĐỀ 301, 303, 305, 307

| Câu | Nội dung | Điểm |
|-------|--|--|
| Câu 1 | - Mỗi ý đúng được 0,5 điểm . - Nếu không cân bằng từ 2 PTHH thì trừ 0,25 điểm . - Nếu thiếu điều kiện của 2 phản ứng thì trừ 0,25 điểm . - Nếu một phản ứng vừa thiếu điều kiện vừa không cân bằng thì trừ 0,25 điểm . | |
| Câu 2 | - Chỉ ra đúng cả 3 dung dịch trong 3 ống nghiệm được 0,5 điểm . Nếu chỉ đúng 1 dung dịch thì được 0,25 điểm . - Viết đúng mỗi PTHH được 0,25 điểm . a/ Ống (1) chứa dung dịch K ₂ CO ₃ , ống (2) chứa dung dịch NH ₄ NO ₃ , ống (3) chứa dung dịch KCl. b/ PTHH: K ₂ CO ₃ + Ba(OH) ₂ → BaCO ₃ ↓ + 2KOH 2NH ₄ NO ₃ + Ba(OH) ₂ → Ba(NO ₃) ₂ + 2NH ₃ + 2H ₂ O | |
| Câu 3 | Số mol NO = 0,448/22,4 = 0,02 mol PTHH: 3Zn + 8HNO ₃ → 3Zn(NO ₃) ₂ + 2NO + 4H ₂ O 0,03 0,02 Tính được số mol Zn = 0,03 mol mZn = 0,03.65 = 1,95 gam. Lưu ý: HS giải cách khác nhưng kết quả đúng thì vẫn đạt điểm tối đa. | 0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ |
| Câu 4 | Thể tích ban đầu của mỗi axit là 100 ml => n _{H+} =2n _{H2SO4} +n _{HNO3} +n _{HCl} =2.0,1.0,1+0,1.0,2+0,1.0,3=0,07 mol - n _{OH-} =n _{Ba(OH)2} +n _{KOH} =2.0,1V+0,29V=0,49V Ta thấy: pH = 2 < 7 => Axit còn dư => n _{H+ dư} = 0,07 – 0,49V (mol) => [H ⁺]=(0,07 – 0,49V)/(V+0,3) (1) - pH=2 => [H ⁺] = 10 ⁻² M (2) Từ (1) và (2) => (0,07 – 0,49V)/(V+0,3) = 0,01 => V=0,134 lít n _{Ba(OH)2} = 0,134. 0,1= 0,0134 H ₂ SO ₄ + Ba(OH) ₂ → BaSO ₄ + 2H ₂ O Khối lượng kết tủa 233. 0,01= 2,33 gam HS tính đúng giá trị của m có thể xấp xỉ mới tính điểm Lưu ý: HS giải cách khác nhưng kết quả đúng thì vẫn đạt điểm tối đa. | 0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ |

ĐỀ 302, 304, 306, 308

| Câu | Nội dung | Điểm |
|--------------|---|---|
| Câu 1 | <ul style="list-style-type: none"> - Mỗi ý đúng được 0,5 điểm. - Nếu không cân bằng từ 2 PTHH thì trừ 0,25 điểm. - Nếu thiếu điều kiện của 2 phản ứng thì trừ 0,25 điểm. - Nếu một phản ứng vừa thiếu điều kiện vừa không cân bằng thì trừ 0,25 điểm. | |
| Câu 2 | <ul style="list-style-type: none"> - Chỉ ra đúng cả 3 dung dịch trong 3 ống nghiệm được 0,5 điểm. Nếu chỉ đúng 1 dung dịch thì được 0,25 điểm. - Viết đúng mỗi PTHH được 0,25 điểm. <p>a/ Ống (1) chứa dung dịch NH_4Cl, ống (2) chứa dung dịch Na_3PO_4, ống (3) chứa dung dịch NaNO_3.</p> <p>b/ PTHH: $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl}\downarrow + \text{NH}_4\text{NO}_3$ $\text{Na}_3\text{PO}_4 + 3\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Ag}_3\text{PO}_4\downarrow + 3\text{NaNO}_3$</p> | |
| Câu 3 | <p>Số mol $\text{NO} = 0,336/22,4 = 0,015$ mol</p> <p>PTHH: $3\text{Mg} + 8\text{HNO}_3 \rightarrow 3\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO} + 4\text{H}_2\text{O}$ $0,0225 \qquad \qquad \qquad 0,015$</p> <p>Tính được số mol $\text{Mg} = 0,0225$ mol</p> <p>$m_{\text{Mg}} = 0,0225.24 = \mathbf{0,54}$ gam.</p> <p>Lưu ý: HS giải cách khác nhưng kết quả đúng thì vẫn đạt điểm tối đa.</p> | <p>0,25 đ</p> <p>0,25 đ</p> <p>0,25 đ</p> <p>0,25 đ</p> |
| Câu 4 | <p>Thể tích ban đầu của mỗi axit là 120 ml</p> <p>$\Rightarrow n_{\text{H}^+} = 2n_{\text{H}_2\text{SO}_4} + n_{\text{HNO}_3} + n_{\text{HCl}} = 2.0,2.0,12 + 0,12.0,3 + 0,12.0,3 = 0,12$ mol</p> <p>- $n_{\text{OH}^-} = n_{\text{Ba}(\text{OH})_2} + n_{\text{NaOH}} = 0,08.2.V + 0,23.V = 0,39V$</p> <p>Ta thấy: $\text{pH} = 2 < 7 \Rightarrow$ Axit còn dư $\Rightarrow n_{\text{H}^+ \text{ dư}} = 0,12 - 0,39V$ (mol)</p> <p>$\Rightarrow [\text{H}^+] = (0,12 - 0,39V)/(V+0,36)$ (1)</p> <p>- $\text{pH}=2 \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-2}\text{M}$ (2)</p> <p>Từ (1) và (2) $\Rightarrow (0,12 - 0,39V)/(V+0,36) = 0,01 \Rightarrow V=0,291$ lít</p> <p>$n_{\text{Ba}(\text{OH})_2} = n_{\text{BaSO}_4} = 0,291. 0,08 = 0,2328$</p> <p>Khối lượng kết tủa $233. 0,2328 = 5,42$ gam</p> <p>HS tính đúng giá trị của m có thể xấp xỉ mới tính điểm</p> <p>Lưu ý: HS giải cách khác nhưng kết quả đúng thì vẫn đạt điểm tối đa.</p> | <p>0,25 đ</p> <p>0,25 đ</p> <p>0,25 đ</p> <p>0,25 đ</p> |