**ĐÁP ÁN KIỂM TRA CUỐI KÌ II NĂM HỌC 2024 – 2025 – HÓA 12**

**PHẦN I**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ***CÂU/ĐỀ*** | ***135*** | ***213*** | ***359*** | ***486*** |
| ***1*** | D | C | D | B |
| ***2*** | B | C | C | B |
| ***3*** | C | C | C | B |
| ***4*** | D | D | B | C |
| ***5*** | D | C | D | B |
| ***6*** | C | D | B | C |
| ***7*** | B | B | D | D |
| ***8*** | D | D | D | B |
| ***9*** | C | D | B | C |
| ***10*** | C | C | B | D |
| ***11*** | C | B | B | D |
| ***12*** | B | D | C | C |
| ***13*** | C | D | C | C |
| ***14*** | D | C | C | D |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **PHẦN II**   |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | ***CÂU/ĐỀ*** | ***135*** | ***213*** | ***359*** | ***486*** | | 1 | SĐĐS | ĐĐSĐ | ĐSĐS | SĐĐS | | 2 | ĐĐSS | ĐĐSS | SĐĐĐ | ĐĐSĐ | | 3 | SĐĐĐ | SĐĐS | ĐSSĐ | SĐĐS |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | ***CÂU/ĐỀ*** | ***135*** | ***213*** | ***359*** | ***486*** | | 1 | 5 | 4 | 5 | 4 | | 2 | 4 | 5 | 5 | 5 | | 3 | 5 | 5 | 4 | 5 |   **PHẦN III** |

**PHẦN IV TỰ LUẬN**

Học sinh có thể làm bằng nhiều cách nếu trình bày hợp lý vẫn được trọn điểm của câu

**Câu 1:**

Viết được phương trình hoặc tính được số mol 0,25 điểm

Na + H2O 🡪 NaOH + 1/2H2

0,02 0,01

Tính được thể tích khí H2 = 0,2479 ~ 0,25 (Lít) 0,25 điểm

**Câu 2:**

Viết được phương trình hoặc tính được số mol hai chất CaCO3 = 0,02; CO2 = 0,04 0,25 điểm

CO2 + Ca(OH)2 🡪 CaCO3 + H2O

2CO2 + Ca(OH)2 🡪 Ca(HCO3)2

Tính được giá trị của a = 0,1 (M) ~ 0,25 (Lít) 0,25 điểm

**Câu 3:**

1000 g bột canh chứa tối đa 40 mg KI 0,25 điểm

🡺 250 g bột canh chứa tối đa 10 mg KI 0,25 điểm

**Câu 4:**

Tính được số mol MnO4- = 0,853 (mmol) hoặc tính đúng mol Fe2+ = 4,265 mmol 0,25 điểm

Tính được nồng độ mol Fe2+ = 0,4265 ~ 0,43 (M) 0,25 điểm