**ĐÁP ÁN KIỂM TRA HỌC KÌ 1 - HOÁ HỌC – KHỐI 11 (XH)**

**I. Trắc nghiệm (3 điểm)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| made | cau | dapan |  | made | cau | dapan |  | made | cau | dapan |  | made | cau | dapan |
| 174 | 1 | B |  | 201 | 1 | B |  | 398 | 1 | B |  | 465 | 1 | C |
| 174 | 2 | A |  | 201 | 2 | A |  | 398 | 2 | B |  | 465 | 2 | C |
| 174 | 3 | A |  | 201 | 3 | D |  | 398 | 3 | C |  | 465 | 3 | A |
| 174 | 4 | B |  | 201 | 4 | B |  | 398 | 4 | B |  | 465 | 4 | C |
| 174 | 5 | B |  | 201 | 5 | C |  | 398 | 5 | D |  | 465 | 5 | A |
| 174 | 6 | C |  | 201 | 6 | D |  | 398 | 6 | C |  | 465 | 6 | B |
| 174 | 7 | A |  | 201 | 7 | C |  | 398 | 7 | A |  | 465 | 7 | B |
| 174 | 8 | D |  | 201 | 8 | B |  | 398 | 8 | A |  | 465 | 8 | D |
| 174 | 9 | C |  | 201 | 9 | A |  | 398 | 9 | D |  | 465 | 9 | B |
| 174 | 10 | D |  | 201 | 10 | A |  | 398 | 10 | A |  | 465 | 10 | D |
| 174 | 11 | D |  | 201 | 11 | C |  | 398 | 11 | C |  | 465 | 11 | A |
| 174 | 12 | C |  | 201 | 12 | D |  | 398 | 12 | D |  | 465 | 12 | D |

**II. Tự luận (7 điểm)**

**Câu 1:** *(1,5đ)*Mỗi phương trình đúng: ***0,25đ x 6***

Sai 2 lỗi trở lên hoặc không cân bằng 2 phản ứng (trừ 0,25đ).

**Câu 2:** *(2đ)*

* Trình bày được cách nhận biết: ***1đ***

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Na3PO4** | **NH4NO3** | **Na2CO3** | **(NH4)2SO4** |
| HNO3 | Có xảy ra phản ứng, nhưng thấy không có hiện tượng. | Không hiện tượng. | Sủi bọt khí. | Không hiện tượng. |
| Ba(OH)2 | Xuất hiện kết tủa trắng | Sủi bọt khí mùi khai. | x | Sủi bọt khí mùi khai và xuất hiện kết tủa trắng. |

* Viết phương trình chứng minh: ***1đ.*** Sai 3 lỗi trở lên (trừ 0,25đ).

2HNO3 + Na2CO3 $\rightarrow $ CO2$\uparrow $+ H2O + 2NaNO3

3HNO3 + Na3PO4 $\rightarrow $ H3PO4 + 3NaNO3

3Ba(OH)2 + 2Na3PO4 $\rightarrow $ 6NaOH + Ba3(PO4)2

Ba(OH)2 + 2NH4NO3 $\rightarrow $ Ba(NO3)2 + 2NH3$\uparrow $ + 2H2O

Ba(OH)2 + (NH4)2SO4 $\rightarrow $ BaSO4$\downright $ + 2NH3$\uparrow $ + 2H2O

**Câu 3:** *(2đ)*

|  |  |
| --- | --- |
| $n\_{Cu}=0,15 $(mol)  | ***(0,25đ)*** |
| 3Cu + 8HNO3 $\rightarrow $ 3Cu(NO3)3 + 2NO + 4H2O0,15  $\rightarrow $ 0,4 $ \rightarrow $ 0,1 (mol) | ***(0,75đ)*** |
| VNO = 2,24 lít  | ***(0,5đ)*** |
| $V\_{HNO\_{3}}$ = 0,08 lít | ***(0,5đ)*** |

**Câu 4:** *(1,5đ)*

|  |  |
| --- | --- |
| $n\_{CO\_{2}}$= 0,2 (mol) $\rightarrow $ $n\_{C}$ = 0,2 (mol) | **(0,25đ)** |
| $n\_{H\_{2}O} $= 0,2 (mol) $\rightarrow $ $n\_{H}$ = 0,4 (mol) | **(0,25đ)** |
| $m\_{O}$ = 3,2 (g) $\rightarrow $ $n\_{O}$ = 0,25 (mol) | **(0,25đ)** |
| x : y : z = 0,2 : 0,4 : 0,2 = 1 : 2 : 1 | **(0,25đ)** |
| Công thức nguyên của (A) (CH2O)n |  |
| Công thức đơn giản nhất của (A) (n = 1) $\rightarrow $CH2O |  |

|  |  |
| --- | --- |
| $\frac{d\_{(A)}}{d\_{H\_{2}}}$ = $\frac{M\_{(A)}}{M\_{H\_{2}}}$ $\rightarrow $ M(A) = 90 | **(0,25đ)** |
| M(A) = 90 = (12 + 2.1 + 16)n $\rightarrow $ n = 3 |
| Công thức phân tử của (A) C3H6O3. | **(0,25đ)** |