**ĐÁP ÁN KIỂM TRA HỌC KÌ 2- HOÁ HỌC – KHỐI 10**

**I. Trắc nghiệm (3 điểm)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| made | cautron | dapan |  | made | cautron | dapan |  | made | cautron | dapan |  | made | cautron | dapan |
| 123 | 1 | A |  | 276 | 1 | B |  | 304 | 1 | D |  | 430 | 1 | C |
| 123 | 2 | C |  | 276 | 2 | D |  | 304 | 2 | A |  | 430 | 2 | D |
| 123 | 3 | C |  | 276 | 3 | D |  | 304 | 3 | B |  | 430 | 3 | B |
| 123 | 4 | D |  | 276 | 4 | B |  | 304 | 4 | D |  | 430 | 4 | B |
| 123 | 5 | D |  | 276 | 5 | C |  | 304 | 5 | B |  | 430 | 5 | D |
| 123 | 6 | A |  | 276 | 6 | C |  | 304 | 6 | D |  | 430 | 6 | D |
| 123 | 7 | C |  | 276 | 7 | B |  | 304 | 7 | C |  | 430 | 7 | A |
| 123 | 8 | D |  | 276 | 8 | D |  | 304 | 8 | A |  | 430 | 8 | C |
| 123 | 9 | A |  | 276 | 9 | A |  | 304 | 9 | B |  | 430 | 9 | A |
| 123 | 10 | B |  | 276 | 10 | A |  | 304 | 10 | A |  | 430 | 10 | C |
| 123 | 11 | B |  | 276 | 11 | A |  | 304 | 11 | C |  | 430 | 11 | A |
| 123 | 12 | B |  | 276 | 12 | C |  | 304 | 12 | C |  | 430 | 12 | B |

**II. Tự luận (7 điểm)**

**Câu 1:** *(1đ)*

- Mỗi phương trình đúng: 0,25đ.

- Sai từ 2 lỗi trở lên, không cân bằng 2 phương trình: -0,25đ.

**Câu 2:** *(1đ)*

- Mỗi ý đúng: 0,25đ.

**Câu 3:** *(1đ)*

|  |  |
| --- | --- |
| .  Hoặc  (\*) | 0,5đ |
| 4,375.10-4 (M/s) | 0,25đ |

(\*) Trường hợp không có công thức tổng quát mà có bước thế số vẫn được trọn số điểm

**Câu 4:** *(1đ)*

**a.**

|  |  |
| --- | --- |
| 2SO2(g) + O2(g)  2SO3(g) (\*) | 0,25đ |
| v = k. ()2. | 0,25đ |

**b.**

|  |  |
| --- | --- |
| v' = k. ()2. 2.k. ()2. | 0,25đ |
| Vậy tốc độ phản ứng tăng lên hai lần. | 0,25đ |

(\*) Nếu cân bằng kiểu khác mà cách giải các ý tiếp theo vẫn phù hợp thì tính trọn số điểm.

**Câu 5:** *(1đ)*

|  |  |
| --- | --- |
| =  = | 0,5đ |
| = = 128.  Vậy vận tốc phản ứng tăng lên 128 lần khi tăng nhiệt độ từ 30oC lên 100oC. | 0,5đ |

**Câu 6:** *(1đ)*

|  |  |
| --- | --- |
| Tính được khối lượng NaCl cần dùng là 2,25 gam. | 0,5đ |
| - Cân lấy 2,25 gam NaCl cho vào cốc có dung tích 500ml (có chia vạch )  - Thêm từ từ nước vào cốc cho đến khi chạm vạch 250 ml thì dừng lại, khuấy đều cho đến khi NaCl tan hoàn toàn. | 0,5đ |

**Câu 7:** *(1đ)*

|  |  |
| --- | --- |
| Viết được phương trình 2M + 3Cl2 🡪 2MCl3 | 0,5đ |
| = = 20,025 – 4,05 = 15,957 gam.  =  = = 0,225 (mol)  2M + 3Cl2  2MCl3  0,15 0,225 (mol)  = = 27 Kim loại Nhôm (Al). | 0,5đ |