|  |  |
| --- | --- |
| **SỞ GDĐT NAM ĐỊNH**  TRƯỜNG THPT LƯƠNG THẾ VINH | **ĐỀ KIỂM TRA CHẤT LƯỢNG HỌC KỲ I**  **NĂM HỌC 2020 – 2021**  **HƯỚNG DẪN CHẤM MÔN HÓA LỚP 10** |

**I – Trắc nghiệm : Tổng 3 điểm = 12. 0,25**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Mã đề 001 | 1C | 2B | 3A | 4D | 5A | 6B | 7C | 8B | 9D | 10C | 11B | 12C |
| Mã đề 002 | 1D | 2A | 3C | 4B | 5A | 6B | 7C | 8B | 9C | 10B | 11D | 12C |
| Mã đề 003 | 1A | 2B | 3D | 4C | 5B | 6B | 7B | 8D | 9C | 10A | 11C | 12C |
| Mã đề 004 | 1B | 2A | 3A | 4C | 5B | 6B | 7C | 8D | 9B | 10C | 11C | 12D |

**II – Tự luận.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu 13.** | 1. - Viết đúng cấu hình e của K  * Khi phản ứng nguyên tử K dễ cho 1e lớp ngoài cùng * Viết đúng quá trình cho e của K  1. - Trong phân tử HCl có chứa liên kết cộng hóa trị  * Viết đúng công thức electron * Viết đúng công thức cấu tạo | 0,5 đ  0,25đ  0,25đ  0,5đ  0,25đ  0,25đ |
| **Câu 14.** | ***Với mỗi phản ứng*** :   * Tìm đúng số oxihoa của nguyên tử * Viết đúng 2 quá trình và lấy đúng hệ số cho 2 quá trình * Đặt hệ số đúng vào phản ứng * Xác định đúng chất khử , chất oxihoa | 0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ |
| **Câu 15.** | * Số mol khí = 0,2 mol , Vdd HCl = 0,2 lit. * M + 2HCl 🡪 MCl2 + H2 * 0,2 0,4 0,2 0,2 (mol) * MKL = 24 : M là Mg * CM(ddHCl) = 0,4 : 0,2 = 2M | 0,25đ  0,5đ  0,25đ  0,5đ  0,5đ |
| **Câu 16.** | 2Na + H2SO4 Na2SO4 + H2  Na2O + H2SO4 Na2SO4 + H2O  NaOH + H2SO4 Na2SO4 + H2O  Na2CO3 +H2SO4 Na2SO4 + H2O + CO2  Từ giả thiết ta tính được khối lượng hai khí là 8,9 gam; khối lượng muối Na2SO4 là 85,2 gam => số mol H2SO4 = số mol Na2SO4 = 0,6 mol  Từ đó tính được khối lượng dung dịch H2SO4 ban đầu là 147 gam và khối lượng dung dịch sau phản ứng là 190,45 gam.  Theo bảo toàn khối lượng ta có:  m +147 = 190,45 + 8,9 => **m = 52,35 gam.** | 0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ |

***(Các cách làm khác đúng đều cho điểm tối đa.)***