|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS GIA THUỴ**  **TỔ HOÁ SINH ĐỊA** | **PHIẾU BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM HÓA 9** |

**Câu 1:** Để nhận biết 2 dung dịch chứa: NaOH và Ca(OH)2  đựng trong 2 lọ mất nhãn, có thể dùng hóa chất nào?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. HCl | B. Al2O3 | C. CO2 | D. BaCl2 |

**Câu 2:** Khí clo có thể tác dụng được với tất cả các chất trong dãy nào trong điều kiện thích hợp ?

A. H2, dung dịch NaCl, dung dịch NaOH.

B. H2, dung dịch NaOH, H2O.

C. H2, O2, Al.

D. O2, Fe, Cu.

**Câu 3:** Dãy nào gồm các phi kim được sắp xếp theo mức độ hoạt động hóa học giảm dần ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Br2, Cl2, O2. | B. C, Br2, Cl2. | C. S, N2, Cl2. | D. F2, Cl2, N2. |

**Câu 4:** Khối lượng dung dịch HCl 7,3% cần dùng để hòa tan hoàn toàn 11,2 gam CaO là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 200 gam | B. 50 gam | C. 400 gam | D. 100 gam |

**Câu 5:** Chất nào sau đây **không** được dùng làm phân bón hóa học ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. FeSO4. | B. CO(NH2)2. | C. (NH4)2SO4. | D. KCl. |

**Câu 6:** Dung dịch chất nào sau đây làm quỳ tím hóa đỏ ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. BaCl2. | B. Na2SO4. | C. HCl. | D. NaOH. |

**Câu 7:** Dung dịch NaOH **không** tác dụng với chất nào sau đây ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. CO2. | B. P2O5. | C. Al2O3. | D. MgO. |

**Câu 8:** Cho 10,8 gam Al tác dụng vừa đủ với 10,08 lít hỗn hợp khí gồm O2 và Cl2 (đktc). Sau phản ứng thu được chất rắn X. Thành phần % về khối lượng của AlCl3 trong hỗn hợp X là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 27,64 % | B. 72,36 % | C. 33,33 % | D. 66,67 % |

**Câu 9:** Dãy nào gồm tất cả các kim loại đều tác dụng được với dung dịch FeCl2 ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Mg, Zn, Al. | B. Zn, Fe, Mg. | C. Zn, Mg, Cu. | D. Fe, Mg, Al. |

**Câu 10:** Dung dịch chứa chất nào sau đây **không** phản ứng với dung dịch CuSO4 ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. NaOH. | B. BaCl2. | C. Na2S. | D. MgCl2. |

**Câu 11:** Để nhận biết 2 dung dịch chứa: NaOH và NaCl đựng trong 2 lọ mất nhãn, có thể dùng hóa chất nào sau đây ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. CO2 | B. BaCl2 | C. KCl | D. Quỳ tím |

**Câu 12:** Khi cho thanh Fe (dư) vào 200 ml dung dịch CuSO4 1M. Khối lượng Fe đã tham gia phản ứng là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 5,6 (g). | B. 16,8 (g). | C. 11,2 (g). | D. 2,8 (g). |

**Câu 13:** Dãy nào sau đây gồm các kim loại mạnh hơn Fe ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Al; Au; Mg | B. Na; Al; Cu | C. Cu; Al; K | D. Al; Mg; Na |

**Câu 14:** Để điều chế khí SO2, người ta cho Na2SO3 tác dụng với dung dịch axit HCl. Khối lượng Na2SO3cần để điều chế ra 4,48 lít khí SO2 (đktc) là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 50,4 gam | B. 12,6 gam | C. 25,2 gam | D. 37,8 gam |

**Câu 15:** **:** Tính thể tích V của khí oxi (đktc) sinh ra khi điện phân nóng chảy hoàn toàn 20,4 gam nhôm oxit.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 8,96 lít | B. 11,2 lít | C. 6,72 lít | D. 4,48 lít |

|  |  |
| --- | --- |
| **BGH duyệt**  **Phạm Thị Hải Vân** | **TTCM duyệt**  **Nguyễn Thị Phương Thảo** |