|  |  |
| --- | --- |
| **Trường THCS Hồng Hưng** | **ĐỀ THI THPT MÔN HÓA**  **NĂM HỌC 2019 - 2020**  **Thời gian 45 phút** |

**Hãy khoanh tròn vào phương án đúng trong các câu sau.**

Câu 1. Trong các chất sau nhóm nào gồm toàn các oxit?

|  |  |
| --- | --- |
| 1. CaO; Fe; H2SO4; NaOH | 1. CuO; SO2 ; Fe2O3; HCl |
| 1. CO; SO3; K2O; ZnO | 1. N2O5; Na2O; CuSO4; NaCl |

Câu 2. Chất khí nào sau đây có màu vàng, mùi hắc độc.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. CO | 1. SO2 |
| 1. O2 | 1. Cl2 |

Câu 3. Kim loại nào sau đây ở thể lỏng trong điều kiện thường

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Hg (Thủy ngân) | 1. Ba(Bari) |
| 1. Cu (Đồng) | 1. Sn (Thiếc) |

Câu 4. Chất nào sau đây làm quỳ tím hóa đỏ

|  |  |
| --- | --- |
| 1. NaOH | 1. HCl |
| 1. NaCl | 1. CuSO4 |

Câu 5. Chất khí nào sau đây làm mất màu dd brom.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. H2 | 1. CH4 (Metan) |
| 1. CO2 | 1. C2H4(Etilen) |

Câu 6. Chất nào sau đây trong phân tử có nhóm – COOH.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Metan | 1. Ancol etylic |
| 1. Axit axetic | 1. Dầu ăn |

Câu 7. Dung dịch HCl đều tác dụng với các chất trong dãy nào sau đây.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. CaO; Fe; H2SO4; KOH | 1. CuO; SO2 ; Fe2O3; NaCl |
| 1. Fe; MgO; Zn(OH)2; CaCO3 | 1. Cu; Na2O; CuSO4; NaCl |

Câu 8.Các kim loại được xếp theo mức độ tăng dần là.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Ag;Cu;Pb;Fe;Zn;Al;K | 1. Ag; Fe;Cu;Zn;Al;Na |
| 1. Na; Al;Zn;Fe;Cu;Hg;Ag | 1. Cu;Fe;K;Al;Ag;Na |

Câu 9.Chất nào sau đây có phản ứng tráng gương.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Rượu Etylic | 1. Axit Axetic |
| 1. Gluco | 1. Saccarozơ |

Câu 10.Thủy phân Este Metylaxetat thu đượcnhững sản phẩm nào sau đây.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Axit axetic và Nước | 1. Axit axetic và rượu Etylic |
| 1. Axit axetic và Cacbonic | 1. Xà phòng và rượu Etylic |

Câu 11. Cho mẩu Na vào cốc nước có hiện tượng nào sau đây.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Mẩu Na tan dần ra lơ lửng trong cốc, xuất hiện khí không màu bay lên | 1. Mẩu Na tan dần ra chạy tròn đều trên mặt nước, xuất hiện khí không màu bay lên |
| 1. Mẩu Na nổi tên mặt nước | 1. Mẩu Na tan ra dung dịch có màu xanh |

Câu 12. Chất nào sau đây không tan trong nước.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Rượu Etylic | 1. Giấm ăn |
| 1. Dầu ăn | 1. Đường Saccarozơ |

Câu 13. Trong quá trình sản xuất khí Clo, chất nào dùng làm khô khí Clo.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. CaO (Vôi sống) | 1. HCl |
| 1. H2SO4 (Đặc) | 1. NaOH khan |

Câu 14. Trong quá trình khai thác và chế biến dầu mỏ ta sử dụng phương pháp nào để tạo ra nhiều sản phẩm xăng .

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Khoan thật sâu xuống mỏ dầu | 1. Lọc dầu thô nhiều lần. |
| 1. Lọc và chưng cất bằng tháp lọc | 1. Chưng cất bằng tháp và kết hợp phương pháp Crackinh |

Câu 15. Chỉ dùng quỳ tím có thể nhận ra các dung dịch sau:

|  |  |
| --- | --- |
| 1. HCl; NaCl; H2SO4; NaOH | 1. CuSO4; HCl; NaOH và Na2CO3 |
| 1. HCl; KCl; CuCl2; H2SO4 | 1. KCl; NaOH; CuSO4; NaCl |

Câu 16. Để làm sạch dung dịch Cu(NO3)2 có lẫn dung dịch AgNO3 ta dùng kim loại nào sau đây.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Cu | 1. Ag |
| 1. Fe | 1. Zn |

Câu 17. Hòa tan hoàn toàn 2,4g kim loại Mg trong 200ml dung dịch HCl thể tích khí H2 (đktc) và nồng độ dung dịch HCl là.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. 22,4lit và 1M | 1. 1,12lit và 0,5M |
| 1. 2,24 lit và 1M | 1. 1,12 lit và 0,5M |

Câu 18. Dẫn 1,12lit khí CO2 (đktc) vào 300 ml dung dịch Ca(OH)2 0,1M khối lượng kết tủa thu được là.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. 5 gam | 1. 3gam |
| 1. 1 gam | 1. Không còn kết tủa |

Câu 19. Dẫn 224 ml khí H2(đktc) qua ống đựng 1,6 gam CuO nung nóng. Khối lượng Cu thu được là.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. 1,28gam | 1. 6,4 gam |
| 1. 0,64 gam | 1. 64 gam |

Câu 20. Dẫn 3,36 lít khí Etilen (đktc) qua dung dịch Brom đến phản ứng hoàn toàn khối lượng Brom tham gia là.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. 16 gam | 1. 24 gam |
| 1. 12 gam | 1. 8 gam |

Câu 21.Hòa tan hoàn toàn 18 gam một kim loại M cần dùng 800ml dd HCl 2,5M. Kim loại M là kim loại nào sau đây. (Hóa trị của M nằm trong khoảng từ I - III)

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Ca | 1. Mg |
| 1. Al | 1. Fe |

Câu 22. Cho 12 gam hỗn hợp A gồm 2 kim loại là Cu và Fe. Hòa tan hoàn tàn A trong dung dịch HCl 0,5M thấy thoát ra 2,24 lít khí (đktc). % khối lượng mỗi kim loại trong A lần lượt là.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. 50% và 50% | 1. 53,33% và 46,67% |
| 1. 40% và 60% | 1. 35,35% và 64,65% |

Câu 23.Cho dung dịch HCl 0,5M tác dụng vừa đủ với 21,6gam hỗn hợp A gồm Fe, FeO, FeCO3. Thấy thoát ra một hỗn hợp khí có tỉ khối so với H2 là 15 và tạo ra 31,75 gam một muối Clua duy nhất. Thể tích dung dịch HCl cần dùng là.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. 500 ml | 1. 1 lit |
| 1. 2lit | 1. 1500ml |

Câu 24. Đốt cháy hòa toàn 23 gam chất hữu cơ A thu được sản phẩm gồm 44 gam CO2 và 27 gam H2O. Biết A có tỉ khối hơi so với H2 là 23. CTPT của A là.

|  |  |
| --- | --- |
| 1. C2H6 | 1. CH3OH |
| 1. C2H4O2 | 1. C2H6O |

Câu 25. Đốt cháy hoàn toàn 22,2 gam một hỗn hợp gồm Este có công thức CH3COOCnH2n+ 1 và ancol CnH2n+ 1 OH , thu được 44 gam khí CO2 và 19,8 gam H2O. Công thức của Este và ancol lần lượt là?

|  |  |
| --- | --- |
| 1. CH3COOC3H7 và C3H7OH | 1. CH3COOCH3 và CH3OH |
| 1. CH3COOC2H5và C2H5OH | 1. CH3COOC4H9và C4H9OH |