ỦY BAN NHÂN **DÂN QUẬN 12**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN CHÍ THANH**

**ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ I NĂM HỌC 2021 – 2022**

**Môn: Hóa học 8**

**Thời gian: 45 phút**

**(Không kể thời gian phát đề)**

**Câu 1**:(1 điểm) Điền vào dấu “?” trong bảng sau

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Tên nguyên tố | Natri | Lưu huỳnh | ? | ? |
| KHHH | ? | ? | Ca | P |

**Câu 2**:(1 điểm) Hãy phân biệt CTHH nào là đơn chất , CTHH nào là hợp chất.

 HNO3 NaCl O2 Ca(OH)2

**Câu 3**:(1 điểm) Tính phân tử khối của hợp chất sau

 a/ MgCl2

 b/ Al2(SO4)3

**Câu 4**:(1,5 điểm) Lập công thức hóa học của hợp chất tạo bởi

 a/ Zn và O

 b/ Ca và (OH)

**Câu 5**:(2 điểm) Cân bằng các sơ đồ phản ứng sau

 a/ Cu + O2 ⭢ CuO

 b/ KClO3 ⭢ KCl + O2

 c/ Ca(OH)2 + HCl → CaCl2 + H2O

d/ Fe2O3 + H2SO4 → Fe2 (SO4)3 + H2O

**Câu 6**:(1,5 điểm)

 a/ Tính khối lượng 0,6 mol CaCO3.

 b/ Tính thể tích của 0,25 mol khí oxi ở đkc.

 c/ Tính thể tích của 8,8g khí CO2 ở đkc.

**Câu 7**:(2 điểm) Hãy cho biết đâu là hiện tượng vật lí, đâu là hiện tượng hóa học. Giải thích?

 a/ Thủy tinh nóng chảy được thổi thành bình cầu

 b/ Ủ cơm để biến thành rượu

 c/ Nạn cháy rừng tạo khói đen dày đặc gây ô nhiễm môi trường

 d/ Để sắt ngoài không khí bị gỉ

 Biết Mg=24,Cl=35,5; Al=27,S=32,O=16,Zn=65,Ca=40,H=1,C=12

 **-Hết-**

**ĐÁP ÁN KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ CUỐI KÌ – HK1**

**MÔN HÓA HỌC 8**

Câu 1: 1điểm – mỗi ý đúng 0,25đ

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Tên nguyên tố | magie | nhôm | Sắt | Nitơ |
| KHHH | Mg | Al | Fe | N |

Câu 2:(1 điểm) – mỗi ý đúng 0,25 đ

* Đơn chất : O3
* Hợp chất : CaCO3 BaCl2 Zn(OH)2

Câu 3:(1 điểm) PTK – mỗi ý đúng 0,5đ

 a/ PTK Al2O3 = (27. 2) + (16 .3)) = 102 đvC

 b/ PTK Ba(NO3)2 = 137 + (14 + 16.3)2 = 261 đvC

Câu 4:(1,5 điểm) Lập CTHH- mỗi ý đúng 0,25đ

 a/ - CTHH chung MgxIIOyII

 -Theo quy tắc hóa trị ta có : II.x = II.y => $\frac{x}{y}$=$\frac{II}{II}$ = $\frac{1}{1}$ => x=1, y=1

 -Vậy CTHH là MgO

 b/ / - CTHH chung KxI(CO3 )yII

 -Theo quy tắc hóa trị ta có : I.x = II.y => $\frac{x}{y}$=$\frac{II}{I}$ = $\frac{2}{1}$ => x=2, y=1

 -Vậy CTHH là K2CO3

Câu 5:(2 điểm) Cân bằng – mỗi sơ đồ đúng 0,5đ

 a/ 3Fe + 2O2 ⭢ Fe3O4

 b/ P2O5 + 3H2O → 2H3PO4

 c/ MgO + 2HCl → MgCl2 + H2O

 d/ 2Al(OH)3 + 3H2SO4 → Al2(SO4)3 + 6H2O

Câu 6:(1,5 điểm) – mỗi ý đúng 0,25đ

 a/ Tính khối lượng 0,35 mol ZnSO4

-M ZnSO4 = 65 + 32 +16.4 = 161 đvC

-m ZnSO4 = n.M = 0,35 . 161 = 56.35g

 b/ Tính thể tích của 0,5 mol khí hydro ở đkc.

 -V H2 = n. 24,79 = 0,5 . 24,79 = 12,395 lít

 c/ Tính thể tích của 5,6g khí N2 ở đkc.

 -M N2 = 14 . 2 = 28 g/mol

 -n N2 = $\frac{m}{M}$ =$\frac{5,6}{28}$ = 0,2 mol

 - V N2 = n. 24,79 = 0,2 . 24,79 = 4,958 lít

Câu 7:(2 điểm) – mỗi hiện đúng (0,25đ) – Giải thích (0,25đ)

 a/ Hiện tượng tuyết rơi vào mùa đông. -HTVL

 b/ Hòa tan vôi sống vào nước được dung dịch vôi tôi. -HTHH

 c/ Trứng để lâu ngày bị thối -HTHH

 d/ Cồn để trong lọ không kín bị bay hơi -HTVL

 ỦY BAN NHÂN DÂN QUẬN 12

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN CHÍ THANH**

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ ĐỊNH KÌ – HỌC KÌ 1**

**MÔN HÓA HỌC 8**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **STT** | **NỘI DUNG KIẾN THỨC** | **ĐƠN VỊ KIẾN THỨC** | **CÂU HỎI THEO MỨC ĐỘ NHẬN THỨC** | **tổng số câu** | **Tổng thời gian** | **Điểm** |
| **NHẬN BIÊT** | **THÔNG HIỂU** | **VẬN DỤNG** | **VẬN DỤNG CAO** |  |  | **Tổng cộng** |
| **ch TL** | **Thời gian** | **ch TL** | **Thời gian** | **ch TL** | **Thời gian** | **ch TL** | **Thời gian** | **Ch TN** | **Ch TL** |  |  |
| 1  | Tên và kí hiệu hóa học của nguyên tố  | Điền vào chỗ trống tên nguyên tố khi biết KHHH (hoặc ngược lại) | *1* | *3’* |  |  |  |  |  |  |  | *1* | *3’* | *1đ* |
| 2 | Công thức hóa học (CTHH) của đơn chất và hợp chất | Dựa vào CTHH, phân biệt đươc đơn chất và hợp chất | *2* | *2’* |  |  |  |  |  |  |  | *1* | *2’* | *1 đ* |
| 3 | Phân tử khối các chất (PTK) | Tính PTK khi biết CTHH- Hợp chất 2 nguyên tố- Hợp chất có nhiều nhóm nguyên tử |  |  | *3* | *5’* |  |  |  |  |  | *1* | *5’* | *1đ* |
| 4 | Quy tắc hóa trị (QTHT) | Lập CTHH dựa theo QTHT (không cho sẵn hóa trị)- Hợp chất gồm 2 nguyên tố - Hợp chất gồm 1 nguyên tố và 1 nhóm |  |  | *4a**4b* | *6’* |  |  |  |  |  | *1* | *6’* | *1,5đ* |
|  5 | Phương trình hóa học (PTHH) | Cân bằng PTHH khi cho sẵn sơ đồ phản ứng (4 sơ đồ phản ứng)- sơ đồ có 2 nguyên tố- sơ đồ có 3 nguyên tố - sơ đồ có 4 nguyên tố- sơ đồ có nhóm  |  |  | *5a5b 5c5d* | *10’* |  |  |  |  |  | *1* | *10’* | *2đ* |
|  6 |  Chuyển đổi giữa lượng chất, khối lượng và thể tích. | - Viết được công thức tính khối lượng hoặc thể tích (đktc) khi biết số mol (hoặc từ số mol tính khối lượng hoặc thể tích khí đktc)- Áp dụng tính khối lượng hoặc thể tích (đktc) khi biết số mol (hoặc từ số mol tính khối lượng hoặc thể tích khí đktc)- Từ khối lượng tính thể tích (đktc) hoặc ngược lại  | *6a 6b* | *2’* |  |  | *6a**6b* | *7’* |  |  |  | *1* | *9’* | *1,5đ* |
|  7 |  Sự biến đổi chất | - Nhận biết hiện tượng hóa học ( phân loại)- Giải thích cho từng hiện tượng. | *7a**7b**7c**7d* | *3’* |  |  |  |  | *7a**7b**7c**7d* | *7’* |  | *1* | *10’* | *2đ* |
| ***tổng***  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | ***7*** | **45’** |  |
| ***tỉ lệ***  |  | 40% | 40% | 10% | 10% |  100% |   |  |
| Tổng điểm |   | ***4đ*** | ***4đ*** | ***1đ*** | ***1đ*** |  10đ |   |  |