**TRƯỜNG THCS THỊ TRẤN PHÚ HÒA**

 **TỔ KHOA HỌC TỰ NHIÊN**

**KHUNG MA TRẬN VÀ ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II**

**MÔN: KHOA HỌC TỰ NHIÊN 2- LỚP 8**

 **A. KHUNG MA TRẬN**

**- Thời điểm kiểm tra:** *Kiểm tra giữa học kì II.*

**- Thời gian làm bài:** 9*0 phút.*

**- Hình thức kiểm tra:** *Kết hợp giữa trắc nghiệm khách quan và tự luận (tỉ lệ 40% TNKQ, 60% TNTL).*

- Cấu trúc đề kiểm tra

a. Mức độ: 50% nhận biết; 30% thông hiểu; 20% vận dụng.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|    | **PHẦN TRẮC NGHIỆM** | **PHẦN TỰ LUẬN** | **Điểm** |
| **Nhiều lựa chọn** | **Đúng - sai** | **Trả lời ngắn** |
| **KHTN 1** |  |   |   |   |  |
| **KHTN 2** |  | 4 câu  |   |  1 câu | 2,5 |
| **KHTN 3** |   |   |  |   |  |

 b. Cấu trúc đề kiểm tra

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Chủ đề/Chương** | **Nội dung/đơn vị kiến thức** | **Mức độ đánh giá** | **Tổng** | **Tỉ lệ % điểm** |
| **TNKQ** | **Tự luận** |
| **Nhiều lựa chọn** | **Đúng - Sai** | **Trả lời ngắn** |
| **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** |  |
| 1 | **MỘT SỐ HỢP CHẤT THÔNG DỤNG** | **Base** **Thang đo pH** |  |  |  | 3/4 | 1/4 |  |  |  |  |  |  |  | 3/4 | 1/4 |  | 40% |
| **Oxide**  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1/3 | 1/3 | 1/3 | 1/3 | 1/3 | 1/3 | 60% |
| **Tổng số câu** |  |  |  | 3/4 | 1/4 | 0 |  |  |  | 1/3 | 1/3 | 1/3 | 13/12 | 7/12 | 1/3 | 2 |
| **Tổng số điểm** |  | 1,0 |  | 1,5 | 1,25 | 0,75 | 0,5 | 2,5 |
| **Tỉ lệ %** |  | 60% |  | 40% | 50% | 30% | 20% | 100% |

**BẢN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KỲ II**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Chủ đề/Chương** | **Nội dung/đơn vị kiến thức** | **Yêu cầu cần đạt** | **Số câu hỏi ở các mức độ đánh giá** |
| **TNKQ** | **Tự luận** |
| **Nhiều lựa chọn** | **Đúng - Sai** | **Trả lời ngắn** |
| **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** |
| 1 | **MỘT SỐ HỢP CHẤT THÔNG DỤNG** | **Base Thang đo pH** | Biết: - Nêu được khái niệm base (tạo ra ion OH–).– Nêu được kiềm là các hydroxide tan tốt trong nước.- Nêu được thang pH, sử dụng pH để đánh giá độ acid - base của dung dịch. |  |  |  | C1aC1cC1d |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Hiểu: Tiến hành được thí nghiệm base là làm đổi màu chất chỉ thị, phản ứng với acid tạo muối, nêu và giải thích được hiện tượng xảy ra trong thí nghiệm (viết phương trình hoá học) và rút ra nhận xét về tính chất của base. |  |  |  |  | C1b |  |  |  |  |  |  |  |
| **Oxide**  | Biết: Nêu được khái niệm oxide là hợp chất của oxygen với 1 nguyên tố khác. |  |  |  |  |  |  |  |  |  | C2b |  |  |
| Hiểu: Tiến hành được thí nghiệm oxide kim loại phản ứng với acid; oxide phi kim phản ứng với base; nêu và giải thích được hiện tượng xảy ra trong thí nghiệm (viết phương trình hoá học) và rút ra nhận xét về tính chất hoá học của oxide. |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | C2a |  |
| Vận dụng: Tiến hành được thí nghiệm oxide kim loại phản ứng với acid; oxide phi kim phản ứng với base; nêu và giải thích được hiện tượng xảy ra trong thí nghiệm (viết phương trình hoá học) và rút ra nhận xét về tính chất hoá học của oxide. |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | C2c |
| **Tổng số câu** |  |  |  |  | 3/4 | 1/4 | 0 |  |  |  | 1/3 | 1/3 | 1/3 |
| **Tổng số điểm** |  |  | 1,0 |  | 1,5 |
| **Tỉ lệ %** |  |  | 40% |  | 60% |

**TRƯỜNG THCS THỊ TRẤN PHÚ HÒA ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II**

 **TỔ KHOA HỌC TỰ NHIÊN MÔN: KHTN 2 - LỚP 8**

1. **TRẮC NGHIỆM: (1,0 điểm)**

**Câu 1.** Cho các phát biểu sau, phát biểu nào đúng, phát biểu nào sai:

a) NaOH là hợp chất acid 

b) NaOH làm quỳ tím hóa xanh 

c) NaOH có có pH = 7 

d) NaOH tan được trong nước 

 **B. TỰ LUẬN:(1,5 điểm)**

 **Câu 2.**

 **a) (0,5 đ)** Cho sơ đồ phản ứng hóa học và hoàn thành các phương trình hóa học sau:

1. …. + O2 ---> Al2O3
2. CO2 + Ca(OH)2 ---> … + H2O

 **b) (0,5 đ)** Nêu khái niệm oxide?

 **c) (0,5 đ)** Cho 5,6 gam CaO tác dụng với 100 (mL) dung dịch HCl 1M. Tính nồng độ mol của dung dịch sau phản ứng ( biết thể tích không đổi)?

-----Hết----

**HƯỚNG DẪN CHẤM KHTN 2**

1. **TRẮC NGHIỆM:** Mỗi câu đúng đạt 0.25 điểm

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  **Câu hỏi** | **Câu 1a** | **Câu 1b** | **Câu 1c** | **Câu 1d** |
| **Đáp án** | **Sai** | **Đúng** | **Sai** | **Đúng** |

**B- TỰ LUẬN**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Câu 5** | **Ý** | **ĐÁP ÁN** | **Điểm chi tiết** |
|  | a | 1) 4Al + 3O2  2Al2O3 | 0,25 |
|  2) CO2 + Ca(OH)2  CaCO3 + H2O | 0,25 |
| c |  Oxide là hợp chất hai nguyên tố, trong đó có một nguyên tố là oxygen. | 0,5 |
| b |    PTHH: CaO + 2HCl CaCl2 + H2O Đề cho: 0,1 0,1 (mol) P /ứng: 0,05 0,1 0,05 (mol) Dư: 0,05 0 (mol)Ta có:  HCl hết, CaO dư | 0,25 0,25 |

**GV ra đề**

**Võ Thị Ngọc Hằng**