# MA TRẬN, BẢN ĐẶC TẢ VÀ ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II

# NĂM HỌC 2023-2024

**MÔN: KHOA HỌC TỰ NHIÊN 8**

**1. Khung ma trận**

**a)Thời điểm kiểm tra:** Kiểm tra giữa học kì II

**b) Nội dung kiểm tra**:

**c) Hình thức kiểm tra:** Kết hợp giữa trắc nghiệm và tự luận (tỉ lệ 40% trắc nghiệm, 60% tự luận).

**- Cấu trúc:**

+ Mức độ đề: *50% Nhận biết; 30% Thông hiểu; 20% Vận dụng.*

+ Phần trắc nghiệm: 1 điểm*(gồm 4câu hỏi: nhận biết:3 câu ; thông hiểu: 1câu, vận dụng 0 câu )*

+ Phần tự luận: 1,5điểm *(Nhận biết: 0,5 điểm; Thông hiểu: 0,5 điểm; Vận dụng: 0,5 điểm;).*

| **Chủ đề/ bài** | **MỨC ĐỘ** | | | | | | | | **Tổng số câu** | | **Điểm số** |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Nhận biết** | | **Thông hiểu** | | **Vận dụng** | | **Vận dụng cao** | |
| **Trắc nghiệm** | **Tự luận** | **Trắc nghiệm** | **Tự luận** | **Trắc nghiệm** | **Tự luận** | **Trắc nghiệm** | **Tự luận** | **Trắc nghiệm** | **Tự luận** |
| Acid – Base – PH – Oxide – Muối. Phân bón hoá học | 3 |  | 1 | 1/3 |  | 1/3 |  |  | 4 | 1 | 2,5đ |
| ***Tổng số câu*** | ***3*** | ***1/3*** | ***1*** | ***1/3*** |  | ***1/3*** |  |  | ***4*** | ***1*** |  |
| ***Tổng số điểm*** | ***0,75đ*** | ***0,5đ*** | ***0,25đ*** | ***0,5đ*** |  | ***0,5đ*** |  |  | 1đ | 1,5đ | 2,5đ |
| ***Tổng số điểm*** | ***1,25đ*** | | ***0,75đ*** | | ***0,5đ*** | |  | | 2,5đ | | 2,5đ |

**2) Bản đặc tả**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nội dung | Mức độ | Yêu cầu cần đạt | Số ý TL/số câu hỏi TN | | |
| TN  (Số câu) | TL  (Số ý) |
| Acid – Base – PH – Oxide – Muối. Phân bón hoá học | | | | | |
| **Base (bazơ)**  **Thang đo pH** | **Nhận biết** | – Nêu được khái niệm base (tạo ra ion OH–). | **C1** |  | |
| – 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. | **C2** |  | |
| **Thông hiểu** | – Tra được bảng tính tan để biết một hydroxide cụ thể thuộc loại kiềm hoặc base không tan. |  |  | |
| – 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. |  |  | |
|  |  | |
| -Tiến hành được một số thí nghiệm đo pH (bằng giấy chỉ thị) một số loại thực phẩm (đồ uống, hoa quả,...). |  |  | |
| **Vận dụng** | -Liên hệ được pH trong dạ dày, trong máu, trong nước mưa, đất. |  | C5/c | |
| **Oxide (oxit)** | **Nhận biết** | -Nêu được khái niệm oxide là hợp chất của oxygen với 1 nguyên tố khác. | C3 | C5/b | |
| **Thông hiểu** | - Viết được phương trình hoá học tạo oxide từ kim loại/phi kim với oxygen. |  | C5/a | |
| - Phân loại được các oxide theo khả năng phản ứng với acid/base (oxide acid, oxide base, oxide lưỡng tính, oxide trung tính). | C4 |  | |
| – 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. |  |  | |
| **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. |  |  | |

|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS THỊ TRẤN PHÚ HÒA**  **TỔ: KHOA HỌC TỰ NHIÊN**  Họ và tên: …………………………  Lớp: | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II**  Môn: **KHTN**  *- Năm học: 2023 – 2024*  **Thời gian: 90 phút** *(không kể thời gian phát đề)* |

**\* PHẦN HÓA:**

**I.TRẮC NGHIỆM:** 1,0 điểm: Chọn đáp án đúng.

**Câu 1:** Trong các công thức hóa học sau, công thức nào là của Base?

**A.** Ba(OH)2. **B.** HCl. **C.** Al2O3. **D.** NaHCO3.

**Câu 2:** Nếu pH<7 thì dung dịch có môi trường:

**A.** Base **B.** Acid **C.** Muối **D.** Trung tính

**Câu 3:** Hợp chất nào sau đây ***không*** phải là oxide?

**A**. CO2 **B**. SO2 **C**. CuO  **D**. CuS

**Câu 4:** CO2 tác dụng đuọc với chất nào sau đây?

A. H2SO4 B. P2O5 C. NaOH D. HCl

**II. TỰ LUẬN: 1,5 điểm**

**Câu 5: (1,5 đ)**

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

1. …. + O2 ---> Al2O3
2. C + O2 ---> …

**b)** (0,5 điểm ) Nêu khái niệm oxide?.

**c)** (0,5 điểm )Cho m gam Mg(OH)2 hòa tan hoàn toàn vào 100 (mL) dung dịch HCl 1M. Tính giá trị của m?

**Hết**

**HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ II**

**NĂM HỌC 2023-2024**

**MÔN: KHOA HỌC TỰ NHIÊN 8**

**I. TRẮC NGHIỆM: 1 điểm ( mỗi câu trả lời đúng được 0,25 điểm)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** |
| **ĐA** | **A** | **B** | **D** | **C** |

**II. TỰ LUẬN: 1,5 điểm**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| Câu 5  (1,5 điểm) | 2. 4Al + 3O2  2Al2O3 3. C + O2  CO2   b) | 0,25đ  0,25đ |
| b)Nêu đúng định nghĩa oxide : Oxide là hợp chất hai nguyên tố, trong đó có một nguyên tố là oxygen. | 0,5đ |
| c) Mg(OH)2 + 2HCl MgCl2 + 2H2O  nHCl = 0,1.1= 0,1 mol  n Mg(OH)2 = 0,05 mol  m Mg(OH)2 = 0,05 . 58 = 2,9 g | 0,25đ  0,25đ |

***Phú Hoà, ngày 8 tháng 3 năm 2024***

**Duyệt của Tổ chuyên mônGV ra đề**

***Võ Thị Ngọc Hằng***