TRƯỜNG THCS HƯNG THỊNH **MA TRẬN, BẢN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA MÔN HOÁ 8**

**TỔ KHOA HỌC TỰ NHIÊN NĂM HỌC: 2022- 2023**

## Tiết 68. KIỂM TRA CUỐI HỌCKÌ II

**I. Khung ma trận**

**- Thời điểm kiểm tra:** *Kiểm tra cuối học kì 2*

**- Thời gian làm bài:***45 phút.*

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

**- Cấu trúc:**

+ Mức độ đề:*40% Nhận biết; 30% Thông hiểu; 20% Vận dụng; 10% Vận dụng cao.*

+ Phần trắc nghiệm: 6,0 điểm, *(Tổng 24 câu hỏi: nhận biết: 16 câu; thông hiểu: 8 câu ), mỗi câu 0,25 điểm;*

+Phần tự luận: 4,0 điểm *(Tổng 4 câu: Thông hiểu 1câu: 1,0 điểm; Vận dụng 2 câu: 2,0 điểm; Vận dụng cao 1 câu: 1,0 điểm).*

+ Nội dung nửa đầu học kì 2: *25% (2,5 điểm)*

+ Nội dung nửa cuối học kì 2: *75% (7,5 điểm)*

Nửa đầu kì 2 (25%)

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Chủ đề** | **Oxi** | **Hiđro** | **Nước** | **Tổng** |
| **Số tiết** | 6 | 5 | 3 | 14 |
| **Điểm** | 1,07 | 0,89 | 0,53 | 2,5 |
| **Điểm làm tròn** | 1,0 | 1,0 | 0,5 | 2,5 |

Nửa cuối kì 2 (75%)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Chủ đề** | **A xit,bazo, muối** | **Dung dịch** | **Tổng** |
| **Số tiết** | 3 | 5 | 8 |
| **Điểm** | 2,8 | 4,7 | 7,5 |
| **Điểm làm tròn** | 2,5 | 5,0 | 7,5 |

| **Chủ đề** | **MỨC ĐỘ** | | | | | | | | **Tổng số câu** | | **Điểm số** |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nhận biết** | | **Thông hiểu** | | **Vận dụng** | | **Vận dụng cao** | |
| **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** |
| **Chủ đề: Oxi, Hiđro, Nước (14 tiết)**  (Từ bài 24-36) | 6 |  | 4 |  |  |  |  |  | 10 |  | **2,5** |
| **Chủ đề: Axit,bazo, muối (3tiết)** | 2 |  |  | 1 |  | 1 |  |  | 2 | 2 | **2,5** |
| **Chủ đề : Dung dịch (5 tiết)** | 8 |  | 4 |  |  | 1 |  | 1 | 12 | 2 | **5** |
| **Số câu TN/ Ý tự luận** | **16** |  | **8** | **1** |  | **2** |  | **1** | 24 | 4 |  |
| **Điểm số** | **4,0** |  | **2,0** | **1,0** |  | **2,0** | **0,0** | **1,0** | **6,0** | **4,0** | **10** |
| **Tổng số điểm** | **4,0 điểm** | | **3,0 điểm** | | **2,0 điểm** | | **1,0 điểm** | | **10 điểm** | | **10 điểm** |

**II. Bản đặc tả**

| TT | Nội dung kiến thức | **Yêu cầu cần đạt** | Số ý TL/ Số câu TN | | Câu hỏi | |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| TL  ( số ý/câu) | TN  ( Số câu) | TL  ( số câu) | TN  ( Số câu) |
| 1 | **Chủ đề : Oxi, Hidro, Nước( đã kiểm tra giữa học kì 2)** | **Nhận biết**  - Biết được TCVL, TCHH, ứng dụng, điều chế của oxi, hidro, nước.  - Thành phần hoá học của nước; thành phần kk.  - Biết được các pư: pư thế, pư hoá hợp, pư phaân huỷ. |  | 6 |  | C1,2,3,4,5,6 |
| **Thông hiểu**  - Hiểu được vì sao oxi nặng hơn kk, hidro nhẹ hơn kk; cách thu hidro,oxi.  - Nêu hiện tượng, viết PTHH khi cho oxi td với S,P,Fe; hidro td với O2, CuO.  - Hiểu được các nguyên nhân gây ô nhiễm kk, biện pháp bảo vệ kk. |  | 4 |  | C17,18,  19,20 |
| 2 | **Chủ đề : Axit, Ba zơ, Muối** | **Nhận biết**  + Biết được: Định nghĩa axit, bazơ, muối theo thành phần phân tử  + Biết được cách gọi tên axit ,bazơ, muối  + Biết được phân loại axit, bazơ, muối. |  | 2 |  | C7,8 |
| **Thông hiểu**  Hiểu được thành phần, cách phân loại, cách gọi tên của axit, bazơ, muối. | 1 |  | C25 |  |
| **Vận dụng**  HS thực hiện được:  Phân loại, gọi tên được axit, bazơ, muối theo công thức hóa học cụ thể và ngược lại. | 1 |  | C26 |  |
| 3 | **Chủ đề : Dung dịch** | **Nhận biết**  - HS biết được khái niệm về dung môi, chất tan, dung dich, dd bão hoà, dung dịch chưa bão hoà, độ tan một chất trong nước, nồng độ phần trăm, nồng độ mol của dungdịch.  - Biết các biện pháp hoà tan nhanh một chất rắn vào nước. |  | 8 |  | C9,10,11,12,  13,14,15,16 |
| **Thông hiểu**  + Hiểu được cách hòa tan một số chất rắn cụ thể trong nước.  + Phân biệt được hỗn hợp với dung dịch, chất tan với dung môi, dung dịch bão hoà với dung dịch chưa bão hoà trong đời sống hàng ngày.  **+** Hiểu và phân biệt được nồng độ % và nồng độ mol. |  | 4 |  | C21,22,23,  24. |
| **Vận dụng**  Tính được các đại lương: Độ tan, kl chất tan, kl dung dịch, nồng độ %, thể tích dd, nồng độ mol, tính toán và pha chế được một dd theo nồng độ cho trước. | 1 |  | C27 |  |
| **Vận dụng cao**  Tính nồng độ dung dịch thu được sau phản ứng. | 1 |  | C28 |  |
|  | Số câu TL/Tổng số câu TN |  | 4 | 24 |  |  |

**TỔ TRƯỞNG**

**Nguyễn Thị Lan Hương**