**THỐNG NHẤT NỘI DUNG VỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ 1 – NH: 2023 – 2024**

**MÔN: HÓA HỌC 9**

1. **Giới hạn kiến thức:** đến hết chương về kim loại.
2. **Thời gian làm bài:** 45 phút
3. **Cấu trúc đề**

**Câu 1: (2đ)** Hoàn thành PTHH

**Câu 2: (1đ)** Cho biết hiện tượng và viết PTHH

**Câu 3: (1đ)** Viết PTHH điều chế chất từ nguyên liệu có sẵn.

**Câu 4: (1đ)** Cho các kim loại: A, B, C, D

1. Sắp xếp các kim loại theo mức độ hoạt động hóa học tăng dần (hoặc giảm dần)
2. Kim loại nào có thể phản ứng được với …. (không cần viết PTHH)
3. Kim loại nào có thể phản ứng được với …. (không cần viết PTHH)
4. Kim loại nào có thể phản ứng được với …. (không cần viết PTHH)

**Câu 5: (2đ)** Nhận biết 4 dung dịch bằng phương pháp hóa học (với thuốc thử giới hạn)

**Câu 6: (3đ)** Bài toán (2PT hoặc 2 bài toán 1 PT)

1. **Bảng đặc tả chuẩn kiến thức kỹ năng**

| **Nội dung**  **kiến thức** | **Dạng câu hỏi** | **Chuẩn kiến thức kỹ năng cần kiểm tra** | **Số ý theo mức độ nhận thức** | | | |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** |
| - **Mối liên hệ giữa các loại hợp chất vô cơ (Oxide- Acid- Base- Muối)**  **- Kim loại**  **- Dãy hoạt động hóa học của kim loại**  **- Al, Fe** | **Viết PTHH** | **Nhận biết:**  - Tính chất hóa học của Oxide - Acid – Base - Muối  - Tính chất hóa học của kim loại, của Al và Fe.  **Thông hiểu:**  - Tính chất hóa học riêng của acid H2SO4 đặc  - Sản xuất CaO, H2SO4, NaOH, điều chế SO2 | 3 | 1 |  |  |
|  | **Số điểm**  **Tỉ lệ** | | **1,5**  **15%** | **0,5**  **5%** |  |  |
|  | **Điều chế chất** | **Nhận biết:**  - Viết đúng PTHH.  **Thông hiểu:**  - Chọn đúng chất để viết PTHH. | 1 | 1 |  |  |
|  | **Số điểm**  **Tỉ lệ** | | **0,5**  **5%** | **0,5**  **5%** |  |  |
|  | **Nhận biết dung dịch** | **Nhận biết:**  - Dùng quỳ tím (hoặc kim loại hoặc phenolphthalein) nhận biết dung dịch.  - Viết PTHH.  **Thông hiểu:**  - Nhận biết được dung dịch với thuốc thử đã có. | 3 | 1 |  |  |
|  | **Số điểm**  **Tỉ lệ** | | **1,5**  **15%** | **0,5**  **5%** |  |  |
|  | **Nêu hiện tượng** | **Nhận biết:**  - Viết được PTHH từ đề bài.  **Thông hiểu:**  - Nêu được hiện tượng xảy ra thông qua PTHH. | 1 | 1 |  |  |
|  | **Số điểm**  **Tỉ lệ** | | **0,5**  **5%** | **0,5**  **5%** |  |  |
|  | **Dãy hoạt động hóa học của kim loại** | **Nhận biết:**  - Sắp xếp được các kim loại theo yêu cầu.  **Thông hiểu:**  - Từ ý nghĩa của dãy hoạt động hóa học, chọn được chất thích hợp. | 1 | 1 |  |  |
|  | **Số điểm**  **Tỉ lệ** | | **0,5**  **5%** | **0,5**  **5%** |  |  |
|  | **Bài toán tính theo PTHH** | **Nhận biết:**  - Viết 2 PTHH xảy ra liên tiếp từ đề bài.  - Tính được số mol chất theo đề bài  **Thông hiểu:**  - Biết 1 lượng chất tham gia hoặc sản phẩm của phản ứng 🡪 HS tìm số mol các chất còn lại theo PTHH.  **Vận dụng:**  - Áp dụng công thức chuyển đổi để tìm: V khí (đkc), m, CM, Vdd  **Vận dụng cao**  - Tìm C% của dd sau phản ứng trường hợp có có sinh ra chất khí hoặc chất kết tủa.  - Sử dụng khối lượng riêng của dung dịch để tính thể tích dung dịch. | 2,5 | 1,5 | 2 | 2 |
|  | **Số điểm**  **Tỉ lệ** | | **1,25**  **12,5%** | **0,75**  **7,5%** | **0,5**  **5%** | **0,5**  **5%** |
|  | **TỔNG CỘNG** | | **57,5%** | **32,5%** | **5%** | **5%** |