**KHUNG MA TRẬN KIỂM TRA GIỮA KÌ I NĂM HỌC 2020 – 2021**

**Môn: Hóa học – Lớp 9**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Tên Chủ đề** (nội dung, chương…) | **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao**  | **Cộng** |
| TNKQ | TL | TNKQ | TL | TNKQ | TL | TNKQ | TL |  |
| **Chủ đề 1:** Oxit | - Sản xuất một số oxit quan trọng.-Ứng dụng của oxit. | - Tính chất hóa học của oxit |  |  |  |
| *Số câu* *Số điểm* *Tỉ lệ %* | **4** **1,3đ** **13%** |  | **2** **0,7đ** **7%** |  |  |  |  |  | **6****2,0đ****20%** |
| **Chủ đề 2:** Axit | - Tính chất hóa học của axit, H2SO4đặc |  | - Tính khối lượng dung dịch  |  |  |
| *Số câu* *Số điểm* *Tỉ lệ %* | **2****0,7đ** **7%** |  |  |  |  | **1/3****1,0đ****10%** |  |  | **2+1/3****1,7đ****17%** |
| **Chủ đề 3:** Bazơ | - Tính chất hóa học của bazơ- Thang pH- Sản xuất bazơ quan trọng |  |  |  |  |
| *Số câu**Số điểm**Tỉ lệ %* | **4** **1,3đ** **13%** |  |  |  |  |  |  |  | **4****1,3đ****13%** |
| **Chủ đề 4:** Muối | - Tính chất hóa học của muối, xác định loại phản ứng | - Tính chất hóa học của muối. |  | Tính C% của chất tan trong dung dịch sau phản ứng |  |
|  | **2** **0,7đ** **7%** |  | **1** **0,3đ** **3%** |  |  |  |  |  **1/3****1,0đ****10%** | **3+ 1/3****20đ****20%** |
| **Chủ đề 5:**Mối quan hệ giữa các loại hợp chất vô cơ |  | - Viết các PTHH thực hiện dãy chuyển hóa- Viết PTHH của phản ứng xảy ra | - Nhận biết các dung dịch |  |  |
|  |  |  |  | **1 + 1/3****2,0đ****20%** |  | **1** **1,0đ****10%** |  |  | **2+1/3****3,0đ****30%** |
| **Tổng số câu****Tổng số điểm****Tỉ lệ %** | **12** **4,0đ** **40%** |  | **3****1,0đ** **10%** | **1 + 1/3****2,0đ****20%** |  | **1+1/3****2,0đ****20%** |  |  **1/3****1,0đ****10%** | **18** **10 đ****100%** |