**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2 NĂM HỌC 2020-2021**

**HOÁ HỌC 10 - Thời gian làm bài: 45 phút *(40% trắc nghiệm + 60% tự luận)***

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Tên chủ đề** | **Nhận biết** | | **Thông hiểu** | | **Vận dụng** | | **Vận dụng mức cao** | | **Cộng** | | |
| **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | | **TL** |
|  |
|  | - Tính chất vật lí, | | - Clo có tính oxi hóa | | - Viết được các pt hóa | | - Giải thích được hiện | |  |  |  |
|  | trạng thái tự nhiên, | | mạnh (tác dụng với: kim | | học minh họa tính chất | | tượng thực tế liên quan | |  |  |  |
| **1. Clo** | ứng dụng của clo, pp | | loại, hidro, muối của | | của clo. |  | đến tính chất hóa học | |  |  |  |
| điều chế clo trong | | halogen khác..) | | - Giải được bài tập có | | của clo. |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  | phòng thí nghiệm và | | Clo còn có tính khử. | | nội dung liên quan đến | |  |  |  |  |  |
|  | trong công nghiệp. | |  |  | tính chất, điều chế clo. | |  |  |  |  |  |
| Số câu | 1 |  | 1 | 1 |  |  |  |  | **2 câu** |  | **1 câu** |
| Số điểm |  |  |  | 1,5 |  |  |  |  |  |  | **1,5đ** |
|  | -Tính chất vật lí của | | -Cấu tạo phân tử HCl. | | Giải được bài tập có | | - Giải thích được hiện | |  |  |  |
|  | hidro clorua. |  | -Dung dịch HCl là một | | nội dung liên quan đến | | tượng thực tế liên quan | |  |  |  |
|  |  | | axit mạnh, HCl có tính | | tính chất, điều chế | | đến tính chất hóa học | |  |  |  |
|  | khử. |  | HCl. |  | của hiđro clorua. | |  |  |  |
|  | -Viết được các phương | |  |  |  |  |  |  |  |
| **2. Hidro clorua – axit** | -Tính chất vật lí của 1 | | trình hóa học minh họa | |  |  |  |  |  |  |  |
| số muối clorua. | | tính chất của khí hidro | |  |  |  |  |  |  |  |
| **clohidric** |  |  |  |  |  |  |  |
| -Phương pháp điều | | clorua và dd axit | |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | chế axit clohidric | | clohidric. |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | trong phòng thí | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | nghiệm và trong công | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | nghiệp. |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | - Nhận biết ion Cl- | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | 1 |  | 1 |  | 1 | 1 |  |  | **3 câu** |  | **1 câu** |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **1,5đ** |
|  | -Thành phần hóa học, | |  | |  | |  | |  |  |  |
|  | ứng dụng, phương pháp | |  | |  | |  | |  |  |  |
|  | sản xuất 1 số muối có | |  |  |  | |  | |  |  |  |
| **3. Hợp chất có oxi của** | oxi của clo. |  |  | |  | |  | |  |  |  |
|  |  |  | |  | |  |  |  |  |  |
| **clo** |  | |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Số câu | 1 |  |  |  |  |  |  |  | **1 câu** |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Tên chủ đề** | **Nhận biết** | | | **Thông hiểu** | | **Vận dụng** | | **Vận dụng mức cao** | | **Cộng** | | |
| **TNKQ** |  | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | | **TL** |
|  |  |
|  | - Tính chất vật lí, | | | - Tính chất hóa học cơ | | Giải được bài tập có | | - Giải thích được hiện | |  |  |  |
|  | trạng thái tự nhiên, | | | bản của flo, brom, iot là | | nội dung liên quan đến | | tượng thực tế liên quan | |  |  |  |
|  | của flo, | | | tính oxi hóa mạnh và | | tính chất, điều chế flo, | | đến tính chất hóa học | |  |  |  |
|  | brom, iot. | |  | giảm dần từ F2 đến Cl2, | | brom, iot. |  | của đơn chất flo, brom, | |  |  |  |
|  | - Thành phần phân tử, | | | Br2, I2. |  |  |  | iot hoặc hợp chất. | |  |  |  |
| **4. Flo - Brom – Iot** | tên gọi, tính chất cơ | | | - Nguyên nhân tính oxi | |  |  |  |  |  |  |  |
|  | Bản 1 số hợp chất của | | | hóa giảm dần từ Flo đến | |  |  |  |  |  |  |  |
|  | flo, brom, iot. | | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  | - Viết được các pt hóa | |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  | học minh họa tính chất | |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  | của flo, brom, iot. | |  |  |  |  |  |  |  |
| Số câu | 1 |  |  | 2 |  |  |  |  |  | **3 câu** |  |  |
| Số điểm |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | Biết viết PTHH cho | | | - Nhận biết các dung | | - Dạng bài tập cho | | - Dạng bài tập hỗn hợp | |  |  |  |
|  | dãy chuyển hóa của | | | dịch chứa ion |  | halogen có tính oxi | | muối |  |  |  |  |
| **5. Bài tập tổng hợp** | halogen và các hợp | | | halogenua. |  | hóa mạnh tác dụng với | | - Bài tập vận dụng các định luật bảo toàn khối lượng, bảo toàn lectron, bảo toàn nguyên tố và sử dụng tỉ lệ chung | |  |  |  |
| chất của chúng. | | | - So sánh tính axit, tính | | ion halogenua có tính | |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  | khử của HF, HCl, HBr, | | khử mạnh. |  |  |  |  |
|  |  |  |  | HI. |  |  |  |  |  |  |
| Số câu | 1 |  | 1 | 1 | 1 | 1 |  | 1 | 1 | **3 câu** |  | **3 câu** |
| Số điểm |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **3đ** |
| **Tổng số câu** |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **12 câu** |  | **5 câu** |
| **Tổng số điểm** |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **4,0** |  | **6,0** |