**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2 – NĂM HỌC 2021-2022**

**HOÁ HỌC 10**

**Thời gian làm bài: 45 phút**

***(32 câu trắc nghiệm)***

| **Tên chủ đề** | **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng mức cao** |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **TNKQ** | **TNKQ** | **TNKQ** | **TNKQ** |
| **1. Khái quát về nhóm halogen**  | Biết được cấu hình e chung lớp ngoài cùng | Tính chất hóa học chung của các halogen | Loại liên kết hóa học trong phân tử halogen |  |
| Số câu | 2 | 2 | 1 |  |
| **2. Clo** | - Tính chất vật lí, trạng thái tự nhiên, ứng dụng của clo, pp điều chế clo trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp.- Clo có tính oxi hóa mạnh (tác dụng với: kim loại, hidro, muối của halogen khác..)- Clo còn có tính khử.- Clo tác dụng với H2O | - Viết được các pt hóa học minh họa tính chất của clo. | - Giải được bài tập có nội dung liên quan đến tính chất, điều chế clo. | - Giải thích được hiện tượng thực tế liên quan đến tính chất hóa học của clo. |
| Số câu | 4 | 2 | 2 | 1 |
| **3. Hiđro clorua – axit clohiđric – Muối clorua** | -Tính chất vật lí của hidro clorua.-Cấu tạo phân tử HCl.-Dung dịch HCl là một axit mạnh ; HCl có tính khử.-Phương pháp điều chế axit clohidric trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp.- Nhận biết ion Cl- | -Viết được các phương trình hóa học minh họa tính chất của khí hidro clorua và dd axit clohidric. | Giải được bài tập có nội dung liên quan đến tính chất, điều chế HCl. | - Giải thích được hiện tượng thực tế liên quan đến tính chất hóa học của hiđro clorua. |
| Số câu | 3 | 2 | 2 | 1 |
| **4. Hợp chất có oxi của clo** | -Thành phần hóa học, ứng dụng, nguyên tắc sản xuất 1 số muối có oxi của clo.- Tính oxi hóa mạnh của 1 số hợp chất có oxi của clo. ( nước Gia-ven, clorua vôi, muối clorat) | -Viết được các pt hóa học minh họa tính chất của các hợp chất có oxi của clo. | Giải được bài tập có nội dung liên quan đến tính chất, điều chế các hợp chất quan trọng chứa oxi của clo. | - Giải thích được hiện tượng thực tế liên quan đến tính chất hóa học của các hợp chất có oxi của clo. |
| Số câu | 2 | 1 |  |  |
| **5. Flo - Brom – Iot** | - Tính chất vật lí, trạng thái tự nhiên, ứng dụng của flo, brom, iot.- Thành phần phân tử, tên gọi, tính chất cơ bản, ứng dụng, điều chế 1 số hợp chất của flo, brom, iot.- Tính chất hóa học cơ bản của flo, brom, iot là tính oxi hóa mạnh và giảm dần từ F2 đến Cl2, Br2, I2. | - Nguyên nhân tính oxi hóa giảm dần từ Flo đến iot.- Viết được các pt hóa học minh họa tính chất của flo, brom, iot. | Giải được bài tập có nội dung liên quan đến tính chất, điều chế flo, brom, iot. | - Giải thích được hiện tượng thực tế liên quan đến tính chất hóa học của đơn chất flo, brom, iot hoặc hợp chất. |
| Số câu | 2 | 1 | 1 |  |
| **6. Bài tập tổng hợp** | Biết viết PTHH cho dãy chuyển hóa của halogen và các hợp chất của chúng. | - Nhận biết các dung dịch chứa ion halogenua.- So sánh tính axit, tính khử của HF, HCl, HBr, HI. | - Dạng bài tập cho halogen có tính oxi hóa mạnh tác dụng với ion halogenua có tính khử mạnh. | - Dạng bài tập hỗn hợp muối |
| Số câu |  | 1 | 1 | 1 |
| **Tổng số câu** | **13** | **9** | **7** | **3** |
| **Phần trăm** | **40,62%** | **28,13%** | **21,87%** | **9,38%** |