**MA TRẬN ĐỀ THI HẾT HỌC KÌ 1 MÔN HÓA HỌC 10**

**NĂM HỌC 2020-2021**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **NỘI DUNG** | **MỨC ĐỘ BIẾT** | **MỨC ĐỘ HIỂU** | **MỨC ĐỘ VẬN DỤNG** | **MỨC ĐỘ VẬN DỤNG CAO** | **TỔNG** |
| **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** |
| **Liên kết hóa học** | - Gọi tên được ion.- Dự đoán xu hướng của ion.-nhận ra được ion đơn nguyên tử, đa nguyên tử.- Xác định được số oxi hóa của nguyên tử.- Nhận ra kiểu liên kết hóa học- Nêu được hiện hóa trị của nguyên tố- Nêu được mối tương quan giữa hiệu độ âm điện và kiểu liên kết- Nêu được kí hiệu của ion. |  | - Xác định được cộng hóa trị của nguyên tố trong hợp chất.- Xác định được điện hóa trị của nguyên tố trong hợp chất.- Xác định số hạt trong ion.- Phát biểu tổng hợp. |  | - Viết công thức hợp chất hình thành từ các nguyên tử.- Phát biểu tổng hợp. |  |  |  | *3,5 điểm**35%* |
| *Số câu* | *8 câu* |  | *4 câu* |  | *2 câu* |  |  |  |
| *Số điểm* | *2 điểm* |  | *1 điểm* |  | *0,5 điểm* |  |  |  |
| *%* | *20%* |  | *10%* |  | *5%* |  |  |  |
| **Phản ứng oxi hóa khử** | - Phân loại phản ứng trong hóa vô cơ- Nêu được khái niệm chất oxi hóa, chất khử.- Nhận ra được quá trình oxi hóa, quá trình khử.- Nêu dấu hiệu nhận ra phản ứng oxi hóa khử. |  |  | - Cân bằng PTHH theo phương pháp thăng bằng lectron | - Xác định phản ứng thuộc loại oxi hóa khử.- Xác định vai trò của chất trong phản ứng oxi hóa khử. |  |  | - Bài tập tính liên quan đến phản ứng oxi hóa khử. | *4,5 điểm**45%* |
| *Số câu* | *4 câu* |  |  | *1 câu* | *2 câu* |  |  | *1 câu* |
| *Số điểm* | *1 điểm* |  |  | *2 điểm* | *0,5 điểm* |  |  | *1 điểm* |
| *%* | *10%* |  |  | *20%* | *5%* |  |  | *10%* |
| **Tính theo phương trình phản ứng** |  |  |  |  |  | -Bài tập tính theo PTPU |  |  | *2 điểm**20%* |
| *Số câu* |  |  |  |  |  | *1 câu* |  |  |
| *Số điểm* |  |  |  |  |  | *2 điểm* |  |  |
| *%* |  |  |  |  |  | *20%* |  |  |
| *Tổng**Số câu**Số điểm**%* | *12 câu**3 điểm**30%* | *5 câu**3 điểm**30%* | *5 câu**3 điểm**30%* | *1 câu**1 điểm**10%* | *23 câu**10 điểm**100%* |