|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Nội dung****MA TRẬN KIỂM TRA HỌC KÌ I NĂM HỌC 2019 - 2020****kiến thức** | **Mức độ nhận thức** | **Cộng** |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** |  |
| ***TN*** | ***TL*** | ***TN*** | ***TL*** | ***TN*** | ***TL*** |  |
| **1.** Thành phần nguyên tử, khối lượng riêng | 10,35 |  |  |  | 1 0,35 |  | **2** **0,7** |
| **2.** Cấu tạo hạt nhân nguyên tử, nguyên tố hóa học |  |  | 1 0,35 |  |  |  | **1** **0,35** |
| **3.** Khái niệm đồng vị, xác định nguyên tử khối trung bình, % khối lượng, số hạt trong phân tử |  |  |  |  | 10,35 |  | **1** **0,35** |
| **4.** Sự chuyển động của electron nguyên tử | 10,35 |  |  |  |  |  | **1** **0,35** |
| **5.** Lớp và phân lớp electron | 10,35 |  |  |  |  |  | **1** **0,35** |
| **6.** Năng lượng electron trong nguyên tử, cấu hình **e** nguyên tử |  |  | 10,35 |  |  |  | **1** **0,35** |
| **7.** Cấu tạo bảng HTTH các nguyên tố hóa học. | 10,35 |  | 10,35 |  |  |  | **2** **0,7** |
| **8.** Sự biến đổi tính KL–PK  |  |  | 1 0,35 |  |  |  | **1** **0,35** |
| **9.** Sự biến đổi độ âm điện |  |  | 1 0,35 |  |  |  | **1** **0,35** |
| **10.** Công thức oxit cao nhất, hợp chất khí với hidro, công thức hidroxit cao nhất |  |  |  |  |  | 1 1,0 | **1** **1,0** |
| **11.** Ý nghĩa của bảng HTTH các nguyên tố hóa học |  |  |  |  | 10,35 |  | **1** **0,35**  |
| **12. Liên kết ion** |  |  | 10,35 |  |  |  | **1** **0,35**  |
| **13. Liên kếtcộng hoá trị** | 10,35 |  |  |  |  |  | **1** **0,35**  |
| **14. Tính chất hợp chất ion, hợp chất cộng hoá trị** |  |  | 10,35 |  |  |  | **1** **0,35**  |
| **15. Hoá trị, số oxi hoá** | 10,35 |  |  |  |  |  | **1** **0,35**  |
| **16. Phản ứng oxi hoá** | 10,35 |  |  |  |  | 1 1,0 | **2** **1,35**  |
| **17. Liên hệ** |  |  |  |  |  | 1 1,0 | **1** **1,0**  |
| **18. Tổng hợp** |  |  | 20,7 |  | 10,35 |  | **3** **1,05**  |
| **Tổng số câu** **Số điểm** | 72,45 |  | 93,15 |  | 4 1,4 | 3 3,0 | **23** **10** |