|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP HỒ CHÍ MINH |  |  |  |  |  |
| **TRƯỜNG THPT NĂNG KHIẾU TDTT H.BC** |  |  |  |  |  |
| **MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HKI - NĂM HỌC 2022-2023****MÔN HÓA HỌC - KHỐI 10****Hình thức: Trắc nghiệm 30% - Tự luận 70%** |

**A. MA TRẬN**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **STT** | **NỘI DUNG KIẾN THỨC** |  |  | **CÂU HỎI THEO MỨC ĐỘ NHẬN THỨC** | **Tổng số câu** | **Tổng thời gian** | **Tỉ lệ %** |
| **NHẬN BIÊT** | **THÔNG HIỂU** | **VẬN DỤNG** | **VẬN DỤNG CAO** |  |  |  |  |
| **ch TN** | **tg** | **ch****TL** | **tg** | **ch TN** | **tg** | **ch****TL** | **tg** | **ch TN** | **tg** | **ch****TL** | **tg** | **ch TN** | **tg** | **ch****TL** | **tg** | **ch TN** | **ch****TL** |  |  |
| 1 | **Cấu tạo nguyên tử** | *0* | *0.0* | 2 | *1.5* | *0* | *0.0* | *4* | *4.0* | *0* | *0.0* | *2* | *3.0* | *0* | *0.0* | *0* | *0.0* | *0* | *1* |  | *25%* |
| 2 | **Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học** | *4* | *3.0* | *2* | *1.5* | *2* | *2.0* | *2* | *2.0* | *0* | *0.0* | *4* | *6.0* | *0* | *0.0* | *4* | *9.0* | *6* | *1* |  | *45 %* |
| 3 | **Liên kết hoá học** | *4* | *3.0* | *4* | *3.0* | *2* | *2.0* | *2* | *2.0* | *0* | *0.0* | *2* | *3.0* | *0* | *0.0* | *0* | *0.0* | *6* | *1* |  | *35%* |
| ***Tổng***  | ***8*** | ***6.0*** | ***8*** | ***2.0*** | ***4*** | ***4.0*** | ***8*** | ***8.0*** | *0* | *0.0* | ***8*** | ***12.0*** | *0* | *0.0* | ***4*** | ***9.0*** | ***12*** | **3** | **45** | **100%** |
| ***Tỉ lệ***  | 40.0% | 30.0% | 20.0% | 10.0 |  |  | **100%** |
| **Tổng điểm** | ***4.0*** | **3.0** | ***2.0*** | ***1.0*** |  |  | 10.0 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP HỒ CHÍ MINH |  |  |
| **TRƯỜNG THPT NĂNG KHIẾU TDTT H.BC** |  |  |
| **MA TRẬN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA HKI - NĂM HỌC 2022-2023****MÔN HÓA HỌC - KHỐI 10** |
| **STT** | **NỘI DUNG KIẾN THỨC** | **Chuẩn kiến thức kĩ năng cần kiểm tra** | **Số câu hỏi theo mức độ nhận thức** |
|
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng thấp** | **Vận dụng cao** |
| 1 | **Cấu tạo nguyên tử** | **Biết được:**-Thành phần cấu tạo nguyên tử.- Kí hiệu của nguyên tử. - Từ kí hiệu ntử suy ra số hạt.- Khái niệm đồng vị, nguyên tử khối trung bình.- Sự chuyển động e trong nguyên tử.- Hình dạng các orbital s, p.- Thứ tự mức năng lượng.**Hiểu được:**- Các quy tắc viết cấu hình electron nguyên tử.- Khối nguyên tố (s, p, d, f), tính chất nguyên tố (kim loại, phi kim, khí hiếm) dựa vào cấu hình electron.**-** Xác định số e hóa trị, số e độc thân**Vận dụng:**- Xác định nguyên tố dựa vào bài toán tổng số hạt. | *2* | *4* | *2* | *0* |
| 2 | **Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học** | **Biết được:**- Khái niệm chu kì, nhóm, số nhóm, số chu kì, loại nhóm, loại chu kì.- Các nhóm A gồm các nguyên tố loại s, p. Nguyên tắc sắp xếp các nguyên tố trong BTH.Cấu hình electon khái quát của nhóm A. - Nắm được quy luật biến đổi tính chất của các nguyên tố trong chu kì và nhóm dựa vào cấu hình electron.**Hiểu được**: - Cách xác định vị trí nguyên tố dựa vào cấu hình electron cho sẵn.- Tính chất hóa học các nguyên tố cùng nhóm A tương tự nhau.-Mối quan hệ giữa electron hóa trị và vị trí nguyên tố. Xác định được CT oxide, hydroxide, xác định hóa trị của nguyên tố.- So sánh được tính kim loại, phi kim, tính acid, base**Vận dụng:**- Xác định được vị trí, tính chất nguyên tố dựa vào sự liên tiếp của 2 nguyên tố trong một chu kì hoặc một nhóm. | *6* | *4* | *4* | *4* |
| 3 | **Liên kết hoá học** | **Biết được:** - Vì sao các nguyên tử lại liên kết với nhau.- Quy tắc octet- Định nghĩa liên kết ion, liên kết cộng hóa trị, liên kết cho nhận- Phân biệt được các loại liên kết dựa theo độ âm điện- Sự hình thành liên kết $σ,π$.**Hiểu được:**- Giải thích được trạng thái các hợp chất có liên kết ion, liên kết cộng hóa trị.- Công thức Lewis của một số chất đơn giản- Giải thích được sự hình thành liên kết $σ$, liên kết $π$ qua sự xen phủ AO.**Vận dụng:**- Viết sự tạo thành ion và liên kết ion. - Viết công thức lewis và công thức cấu tạo một số hợp chất phức tạp. | *8* | *4* | *2* | *0* |

**DUYỆT CỦA BAN GIÁM HIỆU TỔ TRƯỞNG CHUYÊN MÔN**

**P. HIỆU TRƯỞNG**

 **(đã ký) (đã ký)**

 **Trần Thị Huyền Trang Văn Thị Kim Thành**

Nơi nhận:

*+ BGH ;*

*+ GV trong tổ ;*

*+ Lưu hồ sơ CM .*