|  |  |
| --- | --- |
| TRƯỜNG THPT BÌNH CHÁNH**TỔ HOÁ HỌC** | **BẢNG ĐẶC TẢ, MA TRẬN ĐỊNH KÌ CUỐI HKI NĂM HỌC 2022-2023**MÔN : **MÔN HÓA -** Lớp **10** |

**BẢNG ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA ĐỊNH KÌ GIỮA HỌC KÌ 1 HÓA 10 BAN KHTN**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Đơn vị bài học** | **Nội dung** | **Tự luận** | **Trắc nghiệm** |
| **Chương 2.*****Bài 6. Biến đổi tính chất trong chu kì, nhóm.******Bài 7. Định luật tuần hoàn – ý nghĩa của bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học*** | 1. Giải thích được xu hướng biến đổi bán kính nguyên tử trong một chu kì, trong một nhóm A.
2. Nhận xét và giải thích được xu hướng biến đổi độ âm điện và tính kim loại, tính phi kim của nguyên tử các nguyên tố trong một chu kì, trong một nhóm A.
3. Nhận xét được xu hướng biến đổi thành phần và tính chất acid/base của các oxide và các hydroxide theo chu kì. Viết được phương trình hóa học minh họa.
4. Phát biểu được định luật tuần hoàn.
5. Trình bày được ý nghĩa của bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học. Mỗi liên hệ giữa vi trí với tính chất và ngược lại.

**PHẦN BÀI TẬP CƠ BẢN (VD- VDC)**1. Tìm tên hai nguyên tố kế tiếp cùng thuộc một chu kì
2. So sánh được bán kính của các ion.
3. So sánh tính phi kim.
4. Toán oxide cao nhất
 | 3 câu | 4 câu |
| **Chương 3: LIÊN KẾT HÓA HỌC** | 1. Trình bày và vận dụng được quy tắc octet trong quá trình hình thành liên kết hóa học cho các nguyên tố nhóm A.
2. Trình bày được sự hình thành liên kết ion (nêu một số ví dụ điển hình tuân theo quy tắc octet).
3. Nêu được cấu tạo tinh thể NaCl. Giải thích được vì sao các hợp chất ion thường ở trạng thái rắn trong điều kiện thường (dạng tinh thể ion).
4. Lắp ráp được mô hình tinh thể NaCl (theo mô hình có sẵn).
5. Trình bày được khái niệm và lấy được ví dụ về liên kết cộng hóa trị (liên kết đơn, đôi, ba) khi áp dụng quy tắc octet.
6. Viết được công thức Lewis của một số chất đơn giản.
7. Trình bày được khái niệm về liên kết cho nhận.
8. Phân biệt được loại liên kết dựa theo hiệu độ âm điện.
9. Giải thích được sự hình thành liên kết σ và liên kết π qua sự xen phủ AO.
10. Trình bày được khái niệm năng lượng liên kết cộng hóa trị.
11. Lắp được mô hình phân tử một số chất.
 | 2 câu | 12 câu |
| **Tổng hợp** | Kiến thức các chương 2, 3 | 1 | 1 câu |
| **Tổng** |  | 6 câu | 16 câu |

**MA TRẬN**

**MÔN: Hóa học 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 phút**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Nội dung kiến thức** | **Đơn vị kiến thức** | **Mức độ nhận thức** | **Tổng** | **% tổng****Điểm** |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** |
| ***Số CH*** | ***Thời gian******(phút)*** |  |
| ***Số CH*** | ***Thời gian******(phút)*** | ***Số CH*** | ***Thời gian******(phút)*** | ***Số CH*** | ***Thời gian******(phút)*** | ***Số CH*** | ***Thời gian******(phút)*** | ***TN*** | ***TL*** |  |  |
| **1**  | **Chương 2. Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học** | **Bài 6. Xu hướng biến đổi một số tính chất** |  |  |  |  | **2** | **4** | **1(TN)** | **3** | **2** | **1** | 7 | **1đ**10% |
| **Bài 7. Định luật tuần hoàn, ý nghĩa bảng tuần hoàn** | **4** | 7 |  |  |  |  |  |  | **2** | **2** | 7 | **3đ**30% |
| **2** | **Chương 3. Liên kết hóa học** | **Bài 8. Quy tắc octet** |  |  | **3** | 6 |  |  |  |  | **3** | **0** | 6 | **0,75đ** **7,5%** |
| **Bài 9. Liên kết ion** | **2** | 2 |  |  |  |  |  |  | **2** | **0** | 2 | **0,5đ****5%** |
| **Bài 10. Liên kết cộng hóa trị** | **1** | 1 | **3** | 6 | **2** | **5** |  |  | **4** | **2** | 12 | **3,5đ****35%** |
| **Bài 11. Liên kết Hydrogen và tương tác Van Der Walls** | **2** | 2 |  |  |  |  |  |  | **2** | **0** | 2 | **0,5đ****5%** |
|  |  | **Tổng hợp** |  |  |  |  |  |  | **2** | **9** | **1** | **1** | 9 | **0,75 đ**7,5% |
| **Tổng** | **9** | **12** | **6** | **12** | **4** | **9** | **3** | **12** | **16** | **6** | **45** | **10,0 đ****100%** |
| **Tỉ lệ %** | **40%** | **30%** | **20%** | **10%** |  |  |  |
| **Tỉ lệ chung** | **70%** | **30%** | **100%** |  |  |