**TRƯỜNG THPT HUỲNH THÚC KHÁNG**

**TỔ: HÓA – SINH**

**KIỂM TRA GIỮA KÌ 1 NĂM HỌC 2022 – 2023**

**MÔN HÓA HỌC, LỚP 10**

**I. MỤC ĐÍCH**

Đánh giá kết quả học tập của HS theo yêu cầu cần đạt (làm chủ kiến thức, kĩ năng) của HS so với mục tiêu dạy học.

**II. HÌNH THỨC**

70% trắc nghiệm (TNKQ) + 30% tự luận (TL)

**III. MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **YÊU CẦU CẦN ĐẠT** | **Mức 1** | | **Mức 2** | | | **Mức 3** | | **NL hóa học** |
| TNKQ | TL | TNKQ | | TL | TNKQ | TL |
| **NỘI DUNG 1: THÀNH PHẦN CỦA NGUYÊN TỬ** | | | | | | | | |
| **1.** Nêu được thành phần của nguyên tử (các loại hạt cơ bản tạo nên hạt nhân và lớp vỏ nguyên tử, điện tích và khối lượng mỗi loại hạt). | **2 câu**  2/3 đ  6,67% |  | **1 câu**  1/3 đ  3,33% | | **1/4 câu**  0,5 đ  5% |  |  | NTHH |
| **2.** So sánh được khối lượng của electron với proton và neutron, kích thước của hạt nhân với kích thước nguyên tử. Các nhận định về đặc điểm cấu tạo, điện tích, khối lượng |  |  | **1 câu**  1/3 đ  3,33% | |  |  |  | NTHH |
| **NỘI DUNG 2: NGUYÊN TỐ HÓA HỌC** | | | | | | | | |
| **3.** Trình bày được khái niệm về nguyên tố hoá học, số hiệu nguyên tử, số khối, xác định điện tích hạt nhân và kí hiệu nguyên tử. | **2 câu**  2/3 đ  6,67% |  | **1 câu**  1/3 đ  3,33% | | **1/4 câu**  0,25 đ  2,5% |  |  | NTHH |
| **4.** Phát biểu được khái niệm đổng vị, nguyên tử khối, tính NTKTB đơn giản | **1 câu**  1/3 đ  3,33% |  | **2 câu**  2/3 đ  6,67% | |  |  |  | NTHH |
| **5.** Tính được nguyên tử khối trung bình (theo amu) dựa vào khối lượng nguyên tử và phần trăm số nguyên tử của các đổng vị theo phổ khối lượng được cung cấp. |  |  |  | |  |  | **1 câu**  1đ  10% | VDKTKN |
| **6. Kiến thức tổng hợp** |  |  | **1 câu**  1/3 đ  3,33% | |  |  |  | NTHH |
| **NỘI DUNG 3: CẤU TRÚC LỚP VỎ ELECTRON CỦA NGUYÊN TỬ** | | | | | | | | |
| **7.** Nêu được khái niệm về orbital nguyên tử (AO), mô tả được hình dạng của AO (s, p), số lượng electron trong 1 AO, đặc điểm e lớp ngoài cùng. | **2 câu**  2/3 đ  6,67% |  |  | |  |  |  | NTHH |
| **8.** Trình bày được khái niệm lớp, phân lớp electron và mối quan hệ về số lượng phân lớp trong một lớp. Liên hệ được về số lượng AO trong một phân lớp. | **1 câu**  1/3 đ  3,33% |  | **2 câu**  2/3 đ  6,67% | |  |  |  | NTHH |
| **9.** Trình bày và so sánh được mô hình của Rutherford - Bohr (mô hình hành tinh nguyên tử) với mô hình hiện đại mô tả sự chuyển động của electron trong nguyên tử, từ đó liên hệ với sự chuyển động của các hành tinh trong hệ Mặt Trời. | **1 câu**  1/3 đ  3,33% |  |  | |  |  |  | THTGTN |
| **10.** Viết được cấu hình electron nguyên tử theo lớp, phân lớp electron và theo ô orbital khi biết số hiệu nguyên tử Z của 20 nguyên tố đầu tiên trong bảng tuần hoàn. | **1 câu**  1/3 đ  3,33% |  |  | | **1/4 câu**  0,25 đ  2,5% |  |  | VDKTKN |
| **11.** Dựa vào đặc điểm cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử dự đoán được tính chất hoá học cơ bản (kim loại hay phi kim) của nguyên tố tương ứng. |  |  |  | | **1/4 câu**  0,5 đ  5% |  |  | VDKTKN |
| **NỘI DUNG 4: CẤU TẠO BẢNG TUÂN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC** | | | | | | | | |
| **12.** Mô tả được cấu tạo của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học và nêu được các khái niệm liên quan (ô, chu kì, nhóm). | **1 câu**  1/3 đ  3,33% |  |  | |  |  |  | NTHH |
| **13.** Nêu được nguyên tắc sắp xếp của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học (dựa theo cấu hình electron) | **1 câu**  1/3 đ  3,33% |  |  | |  |  |  | THTGTN |
| **14.** Xác định được vị trí của nguyên tố trong bảng tuần hoàn dựa vào cấu hình electron. |  |  | **1 câu**  1/3 đ  3,33% | |  |  |  | VDKTKN |
| **Số câu** | **12** | **0** | **09** | | **01** | **0** | **01** | **23** |
| **Tổng điểm** | **4,0đ** | **0** | **3,0** | | **2,0** | **0** | **1,0** | **10,0đ** |
| **4,0đ** | | **3,0đ** | **2,0đ** | | **1,0đ** | |
| **Tỉ lệ %** | **40%** | | **30%** | **20%** | | **10%** | | **100%** |

**TRƯỜNG THPT HUỲNH THÚC KHÁNG**

**TỔ: HÓA – SINH**

**KIỂM TRA GIỮA KÌ 1 NĂM HỌC 2022 – 2023**

**MÔN HÓA HỌC, LỚP 10**

**I. MỤC ĐÍCH**

Đánh giá kết quả học tập của HS theo yêu cầu cần đạt (làm chủ kiến thức, kĩ năng) của HS so với mục tiêu dạy học.

**II. HÌNH THỨC**

70% trắc nghiệm (TNKQ) + 30% tự luận (TL)

**III. BẢNG ĐẶC TẢ**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **YÊU CẦU CẦN ĐẠT** | **Mức 1** | | **Mức 2** | | **Mức 3** | | | **NL hóa học** | |
| TNKQ | TL | TNKQ | TL | | TNKQ | TL | |  | |
| **NỘI DUNG 1: THÀNH PHẦN CỦA NGUYÊN TỬ** | | | | | | | | | | | |
| **1.** Nêu được thành phần của nguyên tử (các loại hạt cơ bản tạo nên hạt nhân và lớp vỏ nguyên tử, điện tích và khối lượng mỗi loại hạt). | - Thành phần cấu tạo của nguyên tử |  | So sánh khối lượng, điện tích của các loại hạt | Tính được số lượng các loại hạt | |  |  | | NTHH | |
| **2.** So sánh được khối lượng của electron với proton và neutron, kích thước của hạt nhân với kích thước nguyên tử. Các nhận định về đặc điểm cấu tạo, điện tích, khối lượng |  |  | Nhận định đúng sai về cấu tạo, điện tích, khối lượng. |  | |  |  | | NTHH | |
| **NỘI DUNG 2: NGUYÊN TỐ HÓA HỌC** | | | | | | | | | | | |
| **3.** Trình bày được khái niệm về nguyên tố hoá học, số hiệu nguyên tử, số khối, xác định điện tích hạt nhân và kí hiệu nguyên tử. | - Khái niệm nguyên tố hóa học, số hiệu nguyên tử.  - Xác định điện tích hạt nhân. |  | Viết được kí hiệu nguyên tử khi biết số khối A và số neutron, proton. | | |  |  | | NTHH | |
| **4.** Phát biểu được khái niệm đổng vị, nguyên tử khối, tính NTKTB đơn giản | - Khái niệm đồng vị, số khối |  | Tính nguyên tử khối trung bình của một nguyên tố có hai đồng vị khi biết phần trăm số nguyên tử mỗi đồng vị |  | |  |  | | NTHH | |
| **5.** Tính được nguyên tử khối trung bình (theo amu) dựa vào khối lượng nguyên tử và phần trăm số nguyên tử của các đổng vị theo phổ khối lượng được cung cấp. |  |  |  |  | |  | Tính được nguyên tử khối trung bình (theo amu) dựa vào khối lượng nguyên tử và phần trăm số nguyên tử của các đổng vị theo phổ khối lượng được cung cấp. | | VDKTKN | |
| **6. Kiến thức tổng hợp** |  |  |  |  | |  |  | | NTHH | |
| **NỘI DUNG 3: CẤU TRÚC LỚP VỎ ELECTRON CỦA NGUYÊN TỬ** | | | | | | | | | | | |
| **7.** Nêu được khái niệm về orbital nguyên tử (AO), mô tả được hình dạng của AO (s, p), số lượng electron trong 1 AO, đặc điểm e lớp ngoài cùng. | - Khái niệm về orbital  - Số electron trong 1 AO  - Đặc điểm số electron lớp ngoài cùng. |  |  |  | |  |  | | NTHH | |
| **8.** Trình bày được khái niệm lớp, phân lớp electron và mối quan hệ về số lượng phân lớp trong một lớp. Liên hệ được về số lượng AO trong một phân lớp. | - Số lượng AO trong một phân lớp.  - Số phân lớp trong một lớp  - Mức năng lượng trong một lớp, phân lớp |  | - Xác định điện tích hạt nhân khi biết số lớp và số electron lớp ngoài cùng.  - Xác định số electron ở phân mức năng lượng cao nhất. |  | |  |  | | NTHH | |
| **9.** Trình bày và so sánh được mô hình của Rutherford - Bohr (mô hình hành tinh nguyên tử) với mô hình hiện đại mô tả sự chuyển động của electron trong nguyên tử, từ đó liên hệ với sự chuyển động của các hành tinh trong hệ Mặt Trời. | Trình bày mô hình của Rutherford - Bohr (mô hình hành tinh nguyên tử) với mô hình hiện đại mô tả sự chuyển động của electron trong nguyên tử, từ đó liên hệ với sự chuyển động của các hành tinh trong hệ Mặt Trời. |  |  |  | |  |  | | THTGTN | |
| **10.** Viết được cấu hình electron nguyên tử theo lớp, phân lớp electron và theo ô orbital khi biết số hiệu nguyên tử Z của 20 nguyên tố đầu tiên trong bảng tuần hoàn. |  |  |  | Viết được cấu hình electron nguyên tử theo lớp, phân lớp electron | |  |  | | VDKTKN | |
| **11.** Dựa vào đặc điểm cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử dự đoán được tính chất hoá học cơ bản (kim loại hay phi kim) của nguyên tố tương ứng. |  |  |  | -Dự đoán được tính chất hoá học cơ bản (kim loại hay phi kim) của nguyên tố tương ứng và giải thích? | |  |  | | VDKTKN | |
| **NỘI DUNG 4: CẤU TẠO BẢNG TUÂN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC** | | | | | | | | | | | |
| **12.** Mô tả được cấu tạo của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học và nêu được các khái niệm liên quan (ô, chu kì, nhóm). | **-** Khái niệm chu kỳ, nhóm. |  |  |  | |  |  | | NTHH | |
| **13.** Nêu được nguyên tắc sắp xếp của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học (dựa theo cấu hình electron) | Nêu được nguyên tắc sắp xếp của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học |  |  |  | |  |  | | THTGTN | |
| **14.** Xác định được vị trí của nguyên tố trong bảng tuần hoàn dựa vào cấu hình electron. |  |  | Xác định được vị trí của nguyên tố trong bảng tuần hoàn dựa vào cấu hình electron. | | |  |  | | VDKTKN | |