|  |  |
| --- | --- |
| TRƯỜNG THPT NGUYỄN THỊ MINH KHAI  **TỔ HOÁ HỌC** |  |

**Hình thức kiểm tra cả 3 khối : Trực tuyến (40 câu – 45 phút )**

**NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I – 2021-2022**

**HÓA 10**

1. Thành phần cấu tạo nguyên tử:

+ Các loại hạt cấu tạo nguyên tử, khối lượng và điện tích các loại hạt cấu tạo nguyên tử.

+ Kích thước nguyên tử, đơn vị đo.

+ Khối lượng nguyên tử theo u (đvC), theo gam. Nhớ 1u=1,6605.10-27kg

2. Hạt nhân nguyên tử - Nguyên tố hóa học – Đồng vị.

+ Số đơn vị điện tích hạt nhân, số khối nguyên tử.

+ Nguyên tố hóa học, số hiệu nguyên tố.

+ Đồng vị.

+ Toán tổng số hạt.

+ Kí hiệu nguyên tử.

+ Toán đồng vị.

3. Cấu tạo vỏ nguyên tử:

+ Sự chuyển động của electron trong nguyên tử.

+ Số lớp electron, phân lớp.

+ Tên các lớp electron, phân lớp electron.

+ Số electron tối đa trong 1 phân lớp và 1 lớp.

4. Cấu hình electron nguyên tử

+ Trật tự mức năng lượng.

+ Cách viết cấu hình electron nguyên tử.

+ Đặc điểm electron lớp ngoài cùng.

+ Toán tổng hạt và cấu hình eletron nguyên tử.

5. Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học

+ Khái niệm về chu kì, nhóm; số nguyên tố trong mỗi chu kì.

+ Từ cấu hình suy ra vị trí và ngược lại.

+ Tổng hạt vị trí.

+ Tìm tên nguyên tố.

+ 2 nguyên tố cùng chu kì và 2 nhóm A liên tiếp.

+ 2 nguyên tố cùng nhóm A và 2 chu kì liên tiếp.



**HÓA 11**

**Nội dung: từ bài sự điện ly đến hết bài amoniac – muối amoni**

**GỢI Ý MỘT SỐ NỘI DUNG TRỌNG TÂM**

**PHẦN LÝ THUYẾT**

1. Nhận biết chất điện ly, chất điện ly mạnh, chất điện ly yếu, muối axit, muối trung hòa,…
2. Phản ứng của Al(OH)3, Zn(OH)2 với dung dịch axit, bazơ.
3. Phương trình điện ly.
4. Phương trình phân tử, phương trình ion, phương trình ion thu gọn.
5. Nhận biết các dung dịch mất nhãn (lưu ý môi trường axit, bazơ, trung tính của dung dịch)
6. Phản ứng thuộc các bài: nitơ, amoniăc, muối amoni.

**PHẦN BÀI TOÁN**

1. Định luật bảo toàn mol điện tích.
2. Toán trung hoà dung dịch hỗn hợp axit bằng dung dịch hỗn hợp bazơ và ngược lại.
3. Toán pH.
4. Toán về phản ứng trao đổi ion.
5. Toán về hidroxit lưỡng tính: kết tủa lớn nhất, nhỏ nhất, …
6. Toán về NH3, muối amoni.



**HÓA 12**

-Nội dung chương I và bài GLUCOZƠ  
 -Tính chất vật lý ,tính chất hóa học , điều chế và ứng dụng của este , lipit và glucozơ

- Hợp chất hữu cơ có nhóm chức ( Hóa hữu cơ lớp 11)

