|  |  |
| --- | --- |
| TRƯỜNGTHPT NGUYỄN THỊ MINH KHAI  **TỔHOÁHỌC** |  |

**ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ I –NĂM HỌC 2020 – 2021**

**– KHỐI 12**Hình thức: 24 câu trắc nghiệm (6 điểm) + 4 câu tự luận (4 điểm )

* + Nội dung chương I và II  
    - TRẮC NGHIỆM :   
     - Các bài tập Trắc nghiệm chương I và II  
     - Đề KTGHK I các năm trước – sách BT MK-I -12
  + TỰ LUẬN :  
    - viết công thức cấu tạo , phàn ứng điều chế và thủy phân 1 số este  
    - Viết phản ứng nêu tính chất hóa học cùa các CACBOHIĐRAT  
    - Nhận biêt các dung dịch



**– KHỐI 11 -**

**PHẦN LÝ THUYẾT**

1. Viết phương trình điện ly.
2. Viết phương trình phân tử, phương trình ion, phương trình ion thu gọn.
3. Nhận biết các dung dịch mất nhãn.
4. Viết phản ứng thuộc các bài: nitơ, amoniăc, muối amoni, axit nitric, muối nitrat.

**PHẦN BÀI TOÁN**

1. Định luật bảo toàn mol điện tích.
2. Toán pH.
3. Toán về hidroxit lưỡng tính: kết tủa lớn nhất, nhỏ nhất, tính toán dữ kiện về bazơ để thu được lượng kết tủa cho sẵn,…
4. Bài toán trung hoà dung dịch hỗn hợp axit bằng dung dịch hỗn hợp bazơ và ngược lại.
5. Bài toán hỗn hợp kim loại, oxit kim loại phản ứng với dung dịch HNO3



**NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ 1 – 2020-2021**

**HÓA 10**

**A. Lý thuyết**

- Viết cấu hình, xác định vị trí trong bảng tuần hoàn hóa học các nguyên tố.

- Tổng hạt, vị trí.

- Đồng vị.

- Hai nguyên tố cùng chu kì, hai ô liên tiếp hay cùng nhóm A hai chu kì liên tiếp.

- Viết phản ứng của kim loại với phi kim, dung dịch axit dung dịch muối.

**B. Toán**

- Tìm tên kim loại.

- Pha trộn dung dịch

- Tính nồng độ %, nồng độ mol/l.

**Lưu ý**: Học sinh làm bài tập ở các bài:

- Ôn tập đầu năm

- Các bài tập cơ bản từ bài Hạt nhạt nhân nguyên từ đến bài Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học.

- Đề mẫu 1,2,3,4 BTMK