|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT TÂN BÌNH** | **NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ 1 –** **NĂM HỌC 2022- 2023****Môn: Hóa học. Khối 11. Thời gian: 45 phút** |

**Giới hạn kiến thức: Từ bài Sự điện li đến bài Axit nitric và muối nitrat**

**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (4 điểm- 16 câu)**

|  |  |
| --- | --- |
| **Chủ đề** | **Mức độ nhận thức** |
| **Nhận biết (16 câu)** |
| **Số câu** | **Nội dung kiến thức** |
| Sự điện li | 3LT | - Các khái niệm- Điều kiện để xảy ra phản ứng trao đổi ion trong dung dịch các chất điện li.- Tính chất vật lí.- Tính chất hóa học.- Điều chế và ứng dụng.- Tính pH; nồng độ mol/l của ion trong dung dịch hay lượng chất trong các phản ứng quen thuộc (cơ bản – mức độ biết) |
| Axit – Baz ơ – Muối | 2LT |
| pH. Chất chỉ thị axit – bazơ | 2LT + 1BT |
| Phản ứng trao đổi ion trong dung dịch các chất điện li | 2LT |
| Nitơ | 2LT |
| Amoniac và muối amoni | 1LT + 1BT |
| Axit nitric và muối nitrat | 2LT |
| **Tổng** | **16** |
| **Tỉ lệ % từng mức độ nhận thức** | **40%** |

**II. PHẦN ĐỀ TỰ LUẬN (6 điểm)**

**\*Nội dung 1:** Viết được phương trình phân tử, phương trình ion thu gọn xảy ra giữa các chất trong dung dịch.

**\*Nội dung 2:** Nắm được tính chất hóa học của các chất **(**Nitơ, Amoniac và muối amoni, Axit nitric và muối nitrat **)**

- Viết các phương trình hóa học chứng minh tính chất của một chất.

- Viết các phương trình phản ứng theo sơ đồ.

- Bằng phương pháp đã học nhận biết được các chất và viết các ptpứ minh họa.

**\*Nội dung 3:** Vận dụng các kiến thức đã học để giải các bài toán:

- Tính pH.

- Tổng hợp amoniac.

- Kim loại tác dụng với axit HNO3 và nhiệt phân muối nitrat.