## Khung ma trận và đặc tả đề kiểm tra thi chuyển môn Hóa học, lớp 10

**a) Khung ma trận**

**- Thời điểm kiểm tra:** *Từ Cấu tạo nguyên tử đến khi kết thúc nội dung Nhóm Halogen*

**- Thời gian làm bài:** *45 phút.*

**- Hình thức kiểm tra:** *100% trắc nghiệm*

**- Cấu trúc:**

- Mức độ đề:*40 % Nhận biết (gồm 16 câu hỏi); 30 % Thông hiểu (gồm 12 câu hỏi);; 20% Vận dụng (gồm 8 câu hỏi);; 10% Vận dụng cao (gồm 4 câu hỏi); mỗi câu 0,25 điểm;*

| **Số TT** | **Chương/chủ đề** | **Nội dung/đơn vị kiến thức** | **Mức độ nhận thức** | **Tổng số câu** | **Tổng số điểm** |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** |
| **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** |  |
| *(1)* | *(2)* | *(3)* | *(4)* | *(5)* | *(6)* | *(7)* | *(8)* | *(9)* | *(10)* | *(11)* | *(12)* | *(13)* | *(14)* |
| *1* | **Cấu tạo nguyên tử****(11 tiết)** | *1. Các thành phần của nguyên tử**2. Nguyên tố hoá học**3. Cấu trúc lớp vỏ electron nguyên tử* |  | **2** |  | **2** |  | **1** |  | **0** |  | **5** | **1,25** |
| *2* | **Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học****(9 tiết)** | *1. Cấu tạo của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học**2. Xu hướng biến đổi một số tính chất của nguyên tố, đơn chất, hợp chất trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học**3. Định luật tuần hoàn và ý nghĩa của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học* |  | **2** |  | **1** |  | **1** |  | **1** |  | **5** | **1,25** |
| *3* | **Liên kết hoá học****(12 tiết)** | *1. Quy tắc octet**2. Liên kết ion**3. Liên kết cộng hoá trị**4. Liên kết hydrogen và tương tăc Vander waals* |  | **3** |  | **1** |  | **1** |  |  |  | **5** | **1,25** |
| *4* | **Phản ứng oxi hoá – khử** | *Phản ứng oxi hoá – khử* |  | **2** |  | **2** |  | **1** |  | **1** |  | **6** | **1,5** |
| *5* | **Năng lượng hoá học** | *Sự biến thiên enthalpy trong các phản ứng hoá học* |  | **2** |  | **2** |  | **1** |  |  |  | **5** | **1,25** |
| *6* | **Tốc độ phản ứng hoá học** | *- Phương trình tốc độ phản ứng và hằng số tốc độ của phản ứng**- Các yếu tố ảnh huỏng đến tốc độ phản ứng hóa học* |  | **2** |  | **2** |  | **1** |  | **1** |  | **6** | **1,5** |
| *7* | **Nhóm halogen** | - *Tính chất vật lý và hóa học các đơn chất nhóm VIIA**- Hydrogen halide và một số phản ứng của ion halide* |  | **3** |  | **2** |  | **2** |  | **1** |  | **8** | **2** |
| **Tổng số câu** |  | **16** |  | **12** |  | **8** |  | **4** | **0** | **40** |  |
| **Tỉ lệ %** | **0** | **40** | **0** | **30** | **20** | **0** | **10** | **0** | **0** | **100** |  |
| **Tổng hợp chung** | **40** | **30** | **20** | **10** | **100** | **10** |