|  |  |
| --- | --- |
| TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ**TỔ: HÓA HỌC** | **KHUNG MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KỲ II** **NĂM HỌC 2019 – 2020****Môn: HÓA HỌC – Khối lớp 10****Thời gian làm bài: 45 phút** |

* **HÌNH THỨC KIỂM TRA: *TNKQ VÀ TNTL***
* ***TNKQ: 16 câu (40%)***
* ***TNTL: 5 câu (60%)***

***Khung ma trận đề kiểm tra kết hợp cả hai hình thức***

| **Tên Chủ đề** (nội dung, chương…) | **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** | **Cộng** |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| TNKQ | TL | TNKQ | TL | TNKQ | TL | TNKQ | TL | TNKQ | TL |
| **Chủ đề** *Khái quát halogen, đơn chất halogen* | * Vị trí, cấu hình electron, tinh chất vật lý
* Trạng thái tự nhiên
* Nhận biết sản phẩm của phản ứng đơn giản
 | * Tính chất hóa học đặc trưng, Phản ứng chứng minh tính chất đó.
* Phương pháp điều chế X2
* Nhận biết đơn chất halogen
 | * Bt xác định tên halogen
* Bt điều chế halogen có hiệu suất
* Bt phản ứng của Cl2 với kim loại và hợp chất của kim loại
 | * Bt xác định tên halogen
* Bt điều chế halogen có hiệu suất
* Bt phản ứng của Cl2 với kim loại và hợp chất của kim loại
 |  |  |
| *Số câu* *Số điểm*  |  1 0,25  |  1 0,25 |  10,25 |   |    |  1 0,5  | 10,25 |  | 3 | 2 |
| **Chủ đề** *Hiđroclorua, axit clohiđric, muối clorua* | * Cấu tạo, tinh chất vật lý
* Nhận biết sản phẩm của phản ứng đơn giản
 | * Tính chất hóa học đặc trưng, Phản ứng chứng minh tính chất đó.
* Phương pháp điều chế HX
* Nhận biết ion X-
 | * Bt kim loại, hợp chất của kim loại tác dụng với dung dịch HCl
 |  |  |  |
| *Số câu* *Số điểm*  |  1 0,25 |  1 0,5 |  1 0,25 |  1 0,25 |  1 0,25 |  1 0,5 |  |  | 3 | 3 |
| **Chủ đề** *Oxi – ozon* | * Tính chất vật lý
* Ảnh hưởng của ozon đến đời sống
* Phương pháp điều chế khí oxi
 | * Tính chất hóa học của khí oxi và ozon? Phản ứng chứng minh tính chất đó.
 |  |  |  |  |
| *Số câu* *Số điểm*  | 10,25 | 10,5 |  | 10,25 |  |  |  |  | 1 | 2 |
| **Chủ đề** *Lưu huỳnh* | * Vị trí, cấu hình electron
* Tính chất vật lý
* Nhận biết sản phẩm của phản ứng đơn giản
 | * Tính chất hóa học, phương trình phản ứng, xác định chất oxi hóa, chất khử.
 | * Bài tập tính toán theo phương trình giữa S và kim loại.
 |  |  |  |
| *Số câu* *Số điểm* *Tỉ lệ %* | 10,25 | 10,5 |  | 10,25 |  |  |  |  | 1 | 2 |
| **Chủ đề :** *Hợp chất của lưu huỳnh* | * Tính chất vật lý H2S, SO2, SO3.
* Phương pháp điều chế.
 | * Tính chất hóa học
* Vai trò các chất trong PTPU
 | * Tính theo phương trình hóa học giữa H2S, SO2 với dung dịch kiềm, ddBr2, dd muối
 |  |  |  |
| *Số câu**Số điểm**Tỉ lệ %* | 10,25 | 10,5 | 10,25 | 10,25 | 10,25 |  |  |  | 3 | 2 |
| **Chủ đề :** *Axit sunfuric, muối sunfat* | * Tính chất vật lý, công thức cấu tạo.
* Nhận biết sản phẩm của phản ứng đơn giản
 | * Tính axit mạnh của H2SO4.
* Nguyên tắc pha loãng H2SO4 đặc.
* Tính oxi hóa mạnh của H2SO4 đặc và tính háo nước.
* Nhận biết bốn dung dịch mất nhãn
 | * Bài tập H2SO4 loãng và dung dịch kiềm hoặc kim loại
* Bài tập hỗn hợp kim loại hoặc hợp chất có tính khử tác dụng H2SO4 đặc.
 | Bài tập tính oxi hóa của H2SO4 với hỗn hợp kim loại và hợp chất có tính khử. |  |  |
| *Số câu* *Số điểm* *Tỉ lệ %* |  |  | 10,25 | 10,25 |  | 10,5 | 10,25 | 1 | 2 | 3 |
| **Chủ đề :** Tốc độ phản ứng và cân bằng hóa học | * Khái niệm và các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng và cân bằng hóa học
 | * Tốc độ trung binh của 1 phản ứng cụ thể
* Cân bằng chuyển dịch theo chiều nào khi thay đổi các yếu tố bên ngoài
 |  |  |  |  |
| *Số câu* *Số điểm* *Tỉ lệ %* | 20,5 |  | 10,25 | 10,5 |  |  |  |  | 3 | 1 |
| ***Tổng số câu*** ***Tổng số điểm*** |  7 5 1,75 2,25  |  5 6 1,25 1,75 |  2 3 0,5 1,5 |  2 1 0,5 0,5 | 16 | 15 |
| ***Tỉ lệ %*** |  40 | 30 | 20 | 10 |  |  |