**CẤU TRÚC ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ 2MÔN HÓA HỌC 10**

**NĂM HỌC 2018** –**2019**

**A. THÔNG TIN CHUNG:** *15 câu trắc nghiệm (05 điểm) và 04 câu tự luận (05 điểm). Tỉ lệ mức độ Biết (B)- Hiểu (H)- Vận dụng (VD)- Vận dụng cao (VDC) tương ứng là 4- 3- 2- 1.*

**B. CỤ THỂ:**

**I. Nhóm halogen: đơn chất và hợp chất** *(07câu TN: 2B, 2H, 2VD, 1VDC; 2 câu TL)*

***1. Biết***

- Vị trí của nhóm halogen trong bảng hệ thống tuần hoàn, cấu hình electron nguyên tử, cấu tạo phân tử …

- Tính chất vật lí, ứng dụng và điều chế của các đơn chất và hợp chất.

***2. Hiểu***

*Lý thuyết:*

- Xác định được vai trò của các chất tham gia phản ứng hóa học.

- Giải thích được những ứng dụng thực tiễn của các chất liên quan đến tính chất hóa học của chúng.

*Tính toán:*Bài tập đơn giản tính khối lượng hoặc thể tích của chất.

***3. Vận dụng***

*Lý thuyết:*Tổng hợp kiến thức của chương.

*Tính toán:*

- Xác định CTPT, tên gọi của chất.

- Vận dụng các định luật bảo toàn để giải toán…

***4. Vận dụng cao***

*Lý thuyết:*

- Xác định chất từ các dữ kiện liên quan (hiện tượng thí nghiệm, các phương trình hóa học).

- Kiến thức tổng hợp liên quan đến chất.

*Tính toán:*

-Tính khối lượng, số mol, thể tích các chất theo phương trình phản ứng.

- Bài toán hỗn hợp kim loại và các hợp chất của chúng.

- Bài tập nâng cao bảo toàn nguyên tố, bảo toàn khối lượng, bảo toàn electron, …

**II. Oxi**- **Lưu huỳnh và hợp chất** *(06 câu TN: 2B- 2H- 2VD; 2 câu TL)*

***1. Biết***

- Nhận ra được công thức hóa học của 1 chất từ tên gọi, những mô tả về tính chất vật lí, ứng dụng.

- Nêu được tính chất hóa học của các chất. Xác định được các chất phản ứng và không phản ứng với oxi, ozon, lưu huỳnh và hợp chất.

***2. Hiểu***

*Lý thuyết:*

- Xác định được hiện tượng xảy ra trong một thí nghiệm cụ thể.

- Nhận ra chất dựa vào thí nghiệm được mô tả.

- Xác định thí nghiệm điều chế, thử tính chất của các chất, phương pháp thu chất khí vào bình.

*Tính toán:*Bài tập đơn giản tính khối lượng hoặc thể tích của chất.

***3. Vận dụng***

*Lý thuyết:*

- Xác định sản phẩm phản ứng.

- So sánh được tính chất hóa học của các chất.

- Ứng dụng của các chất trong công nghiệp.

- Giải quyết vấn đề thực tiễn liên quan đến kiến thức bộ môn.

*Tính toán:*

-Tính khối lượng, số mol, thể tích các chất theo phương trình phản ứng.

- Bài toán hỗn hợp kim loại và các hợp chất của chúng.

- Bài tập nâng cao bảo toàn nguyên tố, bảo toàn khối lượng, bảo toàn electron, …

- Bài tập phản ứng của SO2, H2S với dung dịch bazơ kiềm.

**III. Tốc độ phản ứng và cân bằng hóa học:** *(02 câu TN: 2B; 0 câu TL)*

- Nêu được yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng.

- Nêu được yếu tố ảnh hưởng đến sự chuyển dịch cân bằng hóa học.

*\* Trong các câu hỏi (đặc biệt là câu hỏi trắc nghiệm ở mức độ vận dụng, vận dụng cao và câu hỏi tự luận) đôi khi không phân định rõ được các chủ đề mà có sự đan xen, kết hợp, nhưng mức độ yêu cầu tổng thể vẫn không đổi theo tỉ lệ 4- 3- 2- 1 nêu trên.*

**----- Hết-----**