

**NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA CUỐI KÌ I MÔN HOÁ HỌC
NĂM HỌC 2022 – 2023**

Khối 8:

NỘI DUNG	PHẦN TRĂM
CHƯƠNG 1: CHẤT – NGUYÊN TỬ - PHÂN TỬ - Phân biệt được vật thể và chất. - Phân biệt được chất tinh khiết và hỗn hợp. - Tách riêng chất từ hỗn hợp. - Nguyên tử là gì? - Phân biệt đơn chất và hợp chất của một số chất cụ thể. Giải thích. - Dựa vào công thức hóa học xác định được các nguyên tố tạo nên chất, số nguyên tử của mỗi nguyên tố, tính được phân tử khối. - Xác định hóa trị của một nguyên tố trong hợp chất cụ thể theo hóa trị của H và O. - Tính hóa trị của nguyên tố hay nhóm nguyên tử theo công thức hóa học cụ thể. - Lập công thức hóa học của hợp chất theo hóa trị.	50%
CHƯƠNG 2: PHẢN ỨNG HÓA HỌC - Phân biệt được hiện tượng vật lý và hiện tượng hóa học. - Nêu định nghĩa của phản ứng hóa học, xác định được chất tham gia và sản phẩm.	30%

- Vận dụng định luật bảo toàn khối lượng tính khối lượng của chất. - Lập được phương trình hóa học.	
CHƯƠNG 3: MOL VÀ TÍNH TOÁN HÓA HỌC - Tính được số mol của chất. - Tính được khối lượng của chất. - Tính được thể tích của chất khí ở điều kiện tiêu chuẩn hoặc 1 bar 25⁰. - Tính được số mol, khối lượng, thể tích của hỗn hợp 2 chất.	20%

Khối 9:

NỘI DUNG	PHẦN TRĂM
NỘI DUNG 1: TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA CHẤT (OXIT – AXIT – BAZƠ – MUỐI - KIM LOẠI) - Tính chất hóa học của Oxit – axit – bazơ – muối.	20%
NỘI DUNG 2: VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC - Viết phương trình hóa học cho những chuyển đổi hóa học liên quan tính chất hóa học oxit – axit – bazơ – muối. - Hoàn thành các phương trình phản ứng hóa học liên quan tính chất hóa học oxit – axit – bazơ – muối.	30%
NỘI DUNG 3: PHÂN BIỆT DUNG DỊCH - Bằng phương pháp hóa học phân biệt một số dung dịch axit – bazơ – muối.	20%
NỘI DUNG 4: NÊU HIỆN TƯỢNG THÍ NGHIỆM , TÍNH CHẾ CHẤT - Nêu được hiện tượng của một số thí nghiệm cụ thể. - Tính chế kim loại, muối,....	10%
NỘI DUNG 4: TÍNH THEO PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC - Tính khối lượng chất tham gia hoặc sản phẩm. - Tính thể tích chất tham gia hoặc sản phẩm (điều kiện tiêu chuẩn hoặc 1 bar, 25 ⁰ C) - Tính nồng độ mol của chất tham gia hoặc sản phẩm - Tính nồng độ phần trăm chất tham gia hoặc sản	20%

phâm.	
-------	--