

TRƯỜNG THCS LÊ QUÝ ĐÔN
TỔ KHOA HỌC TỰ NHIÊN

HƯỚNG DẪN ÔN TẬP KIỂM TRA CUỐI HKII
MÔN: KHOA HỌC TỰ NHIÊN (HÓA HỌC) - LỚP 7
Năm học 2025 -2026

I. PHẦN LÝ THUYẾT

1. Nêu khái niệm thế nào là Phân tử, Đơn chất, Hợp chất
2. Cách xác định khối lượng phân tử
3. Nêu đặc điểm cấu tạo vỏ nguyên tử của các nguyên tố khí hiếm
4. Mô tả sự tạo thành ion dương, ion âm, liên kết ion, liên kết cộng hóa trị
5. Nêu đặc điểm lớp e ngoài cùng của các ion dương và ion âm
6. Hóa trị là gì? Nêu quy tắc hóa trị.
7. Công thức hóa học của đơn chất, hợp chất. (Nêu đầy đủ các trường hợp)

II. MỘT SỐ BÀI TẬP MINH HỌA

Câu 1. Trong một hợp chất cộng hóa trị, nguyên tố X có hóa trị IV. Vậy một nguyên tử X có khả năng liên kết với bao nhiêu nguyên tử O?

Câu 2. Xác định Hóa trị của nguyên tố calcium Ca trong phân tử calcium chloride (CaCl_2)

Câu 3. Xác định Công thức hóa học của hợp chất aluminium sulfate được tạo bởi từ Al (có hóa trị III) và nhóm SO_4 (có hóa trị II).

Câu 4. Xác định Công thức hóa học của hợp chất potassium sulfate được tạo bởi từ K (có hóa trị I) và nhóm SO_4 (có hóa trị II)

Câu 5. Xác định Công thức hóa học của hợp chất potassium oxide tạo bởi K và O

Câu 6. Công thức hóa học của X với hydrogen H là H_3X và Y với oxygen O là YO. Xác định CTHH Hợp chất của X với Y

Câu 7. Hợp chất A trong phân tử gồm có 1X, 1S, 4O liên kết với nhau, biết A có khối lượng phân tử là 136 amu. Xác định Công thức hóa học của A.

Câu 8. Một hợp chất được tạo bởi 2 nguyên tử nguyên tố R và 5 nguyên tử nguyên tố oxygen. Biết hợp chất này có khối lượng phân tử là 142 amu. Xác định R là nguyên tố nào

Hoà Bình, ngày 04 tháng 04 năm 2026

NGƯỜI SOẠN NỘI DUNG

Trần Thị Phương Thảo