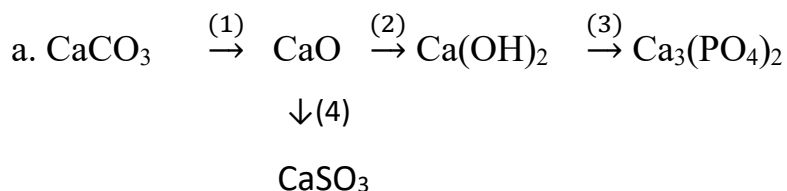


TRƯỜNG THCS NGUYỄN VĂN LƯƠNG

**RÈN LUYỆN KĨ NĂNG LÀM BÀI TẬP VỀ TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA
OXIDES VÀ ACIDS**

DẠNG 1:

**VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC CHO MỖI CHUYỂN ĐỔI SAU, GHI RÕ
ĐIỀU KIỆN (NẾU CÓ):**



DẠNG 2:

**NHẬN BIẾT TỪNG CHẤT TRONG MỖI NHÓM CHẤT SAU BẰNG
PHƯƠNG PHÁP HÓA HỌC:**

- a) Các dung dịch không màu: HCl, H₂SO₄, và NaCl.
- b) Các chất khí không màu: CO₂ và O₂.

DẠNG 3:

**VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC VÀ MÔ TẢ HIỆN TƯỢNG XẢY RA KHI
CHO CÁC CẶP CHẤT SAU TÁC DỤNG VỚI NHAU:**

- a) CuO và dung dịch HCl.
- b) Dung dịch H₂SO₄ và dung dịch BaCl₂.
- c) Fe và dung dịch HCl.
- d) Khí SO₂ và dung dịch nước vôi trong.

DẠNG 4:

BÀI TOÁN NỒNG ĐỘ MOL, NỒNG ĐỘ % CỦA DUNG DỊCH

1. Biết 2,479 lít khí SO₂ (đktc: 25°C và 1 bar) tác dụng hết với 200 ml dung dịch Ba(OH)₂, sản phẩm là BaSO₃ và H₂O.

Viết phương trình hóa học.

Tính nồng độ mol của dung dịch Ba(OH)₂ đã dùng.

Tính khối lượng chất kết tủa thu được.

Cho: Ba = 137; S = 32; O = 16; H = 1

2. Cho 1,6 gam copper (II) oxide tác dụng vừa đủ với dung dịch sulfuric acid (H_2SO_4) có nồng độ 20%.

- a) Viết phương trình hóa học và mô tả hiện tượng xảy ra.
- b) Tính khối lượng dung dịch sulfuric acid đã dùng.
- c) Tính nồng độ % của dung dịch thu được sau phản ứng.

Cho Cu = 64, H = 1, S = 32, O = 16

Dặn dò: các em ôn tập lại các chủ đề oxides, acids để chuẩn bị kiểm tra thường xuyên.

BÀI 6: THỰC HÀNH TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA OXIDES VÀ ACIDS

<https://youtu.be/eFPXOQVKqPQ>

I. Tiến hành thí nghiệm:

1. Tính chất hóa học của oxides:

- a) TN1: Phản ứng của Calcium oxide (CaO) với nước

PTHH:

.....

- b) Phản ứng của diphosphorus pentoxide với nước

PTHH:

.....

2. Nhận biết các dung dịch

- Sơ đồ nhận biết: SGK

- PTHH:

.....

.....

II. Viết bản tường trình