

CHỦ ĐỀ: OXI – HIĐRO

A) OXI

☀ Kí hiệu hóa học:

☀ Công thức phân tử:

☀ Nguyên tử khối:

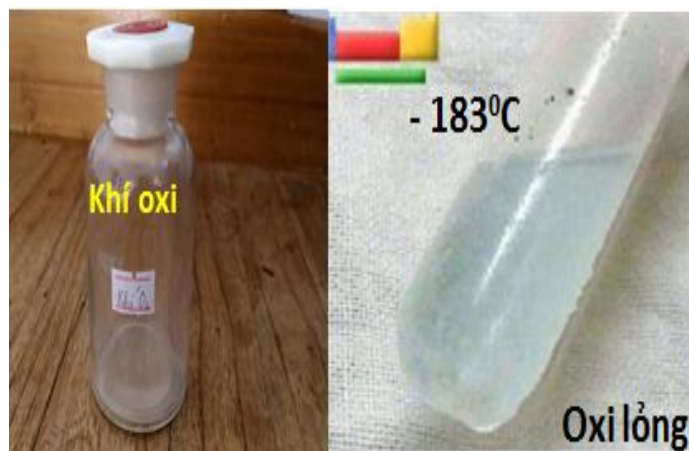
☀ Phân tử khối:

Bốn nội dung này các em
dễ dàng tìm được đáp án từ
SKG trang 42 nhé!!!

I. TÍNH CHẤT VẬT LÝ:

[Quan sát hình, kết hợp thông tin SGK trang 81 các em điền thông tin còn thiếu dưới đây]

- Oxi là chất, không, không
- trong nước
- không khí
- Oxi hóa lỏng ở và có màu



II. TÍNH CHẤT HÓA HỌC

Khí oxi là một đơn chất phi kim rất hoạt động, ở nhiệt độ cao dễ dàng tham gia phản ứng với:

1) Tác dụng với phi kim

a. Tác dụng với lưu huỳnh:

[Quan sát hình, kết hợp thông tin SGK trang 81, 82 các em trả lời câu hỏi dưới đây]

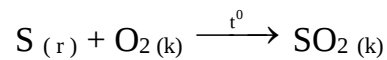
- Hiện tượng: Lưu huỳnh cháy trong không khí,
.....; cháy trong khí oxi
.....tạo thành
.....



Đốt lưu huỳnh ngoài
không khí

Đưa lưu huỳnh đang
cháy vào bình đựng khí

- Nhận xét: Lưu huỳnh cháy trong khí oxi tạo lưu huỳnh đioxit SO_2 (hay khí sunfuro)
- Phương trình hóa học:



b. Tác dụng với photpho:

[Phần này các em tự tìm hiểu nhé!!!! Sẽ tương tự phân lưu huỳnh rất dễ ☺☺☺]

2) Tác dụng với kim loại

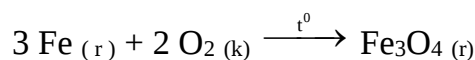
❖ Tác dụng với sắt:

[Quan sát hình, kết hợp thông tin SGK trang 83 các em trả lời câu hỏi dưới đây]

- Hiện tượng: Sắt cháy,,,,

- Nhận xét: Lưu huỳnh cháy trong khí oxi oxit sắt từ Fe_3O_4

- Phương trình hóa học:



Sắt cháy trong khí oxi

3) Tác dụng với hợp chất

❖ Tác dụng với khí metan CH_4 (có trong bùn ao, khí bioga)

