



TÍNH CHẤT VẬT LÝ

1 Điền vào chỗ trống

- Phi kim tồn tại ở trạng thái:.....
- Phi kim.....dẫn điện, dẫn nhiệt, nhiệt độ nóng chảy.....
- Một số phi kim độc như:.....



2 Kéo thả các phi kim vào chỗ chấm phù hợp với tính chất vật lý

Brom



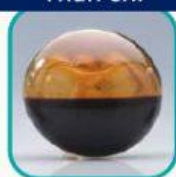
.....
Chất rắn màu vàng, không tan trong nước

Oxi lỏng



.....
Khí độc, màu vàng lục, mùi xốc, tan trong nước.

Than chì



.....
Chất lỏng, màu nâu đỏ, tan trong nước.

H₂; O₂; N₂; ...



.....
Tinh thể trong suốt, không màu, không dẫn điện, cứng nhất trong tất cả các chất.

Iot



.....
Chất lỏng, màu xanh nhạt, dùng trong các bình dưỡng khí,...

Kim cương



.....
Tinh thể màu đen tím, dễ thăng hoa, tan trong nước. Tạo phức màu xanh tím đặc trưng với hồ tinh bột.

Clo



.....
Khí không màu, tan ít trong nước

Lưu huỳnh



.....
Tinh thể màu xám đen, mềm, có ánh kim, không tan trong nước, có khả năng dẫn điện.

Phi kim mạnh:

F₂; O₂; Cl₂; Br₂

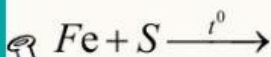
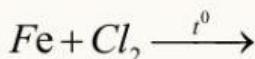
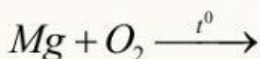
TÍNH CHẤT HÓA HỌC

Phi kim yếu:

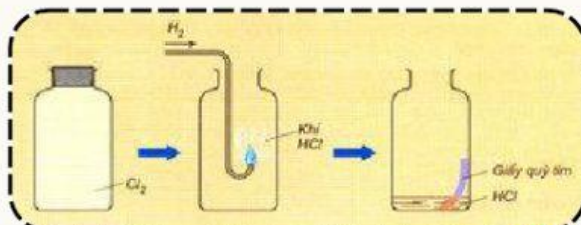
C; S; P; N₂; I₂



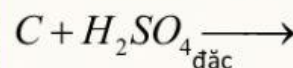
1 Tác dụng với kim loại



2 Tác dụng với phi kim



3 Tác dụng với một số hợp chất





Câu hỏi vận dụng

1 Điền tên các phi kim có tính chất tương ứng vào chỗ trống và hoàn thành các câu sau:

- a) dùng làm đồ trang sức vì có ánh kim lấp lánh rất đẹp.
- b) trộn vào thuốc diêm, thuốc pháo vì dễ bắt lửa.
- c) phải ngâm vào nước để bảo quản vì nó có thể tự bốc cháy ở nhiệt độ thường.
- d) làm chất bán dẫn trong pin mặt trời, bộ chỉnh lưu trong radio.
- e) được loài người biết đến từ rất sớm, dùng làm thuốc chữa bệnh, ngoài ra còn dùng làm thuốc trừ giun cho vật nuôi.
- f) để duy trì sự sống, duy trì sự cháy.
- g) là thành phần chủ yếu của không khí.



2

Chọn chất thích hợp, hoàn thành sơ đồ phản ứng sau:
Phi kim → oxit axit → oxit axit (2) → muối sunfat trung hòa

PTHH:

.....
.....
.....
.....

3
Đốt cháy hết 1,12 gam Fe nóng đỏ trong bình chứa khí Cl_2 . Hòa tan toàn bộ lượng muối clorua tạo thành vào nước thu được dung dịch A. Nhỏ dung dịch AgNO_3 dư vào dung dịch A thấy xuất hiện m gam kết tủa trắng. Viết các PTHH xảy ra và tính m.



4

Oxi hóa hoàn toàn 6,2 gam một phi kim X (hóa trị V) thu được 14,2 gam oxit.

Phi kim X là

PTHH xảy ra khi hòa tan oxit của X:

.....

Dung dịch thu được làm quỳ tím chuyển sang màu



5

Cho một luồng khí clo dư tác dụng với 9,6 gam kim loại M (chưa rõ hóa trị) thu được 20,25 gam muối clorua. Xác định M.

