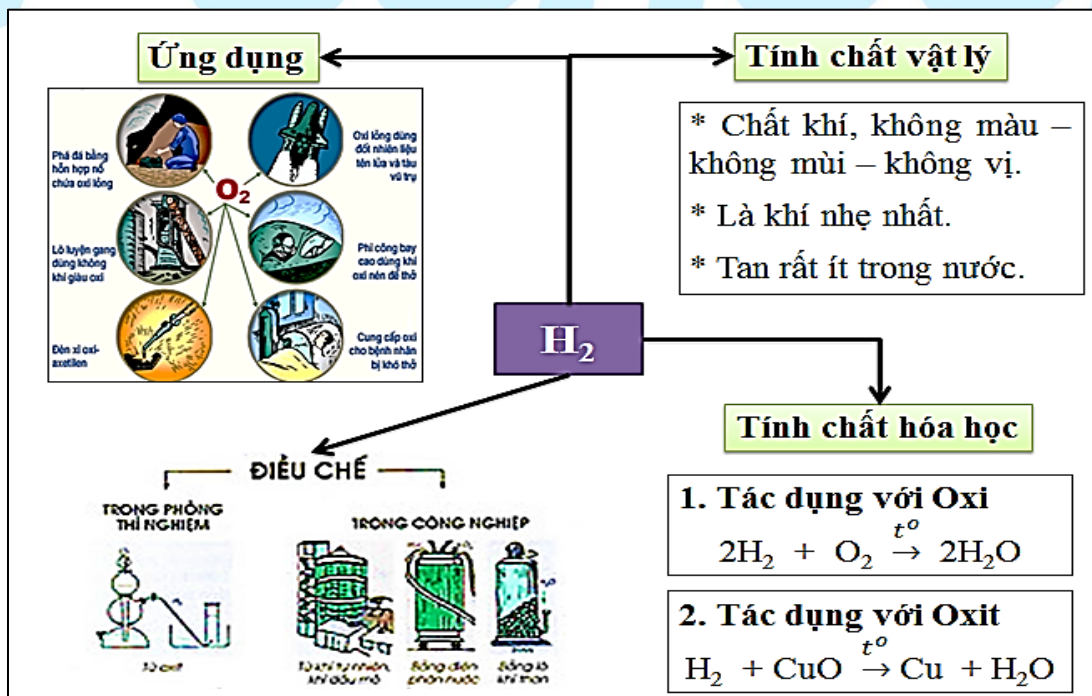
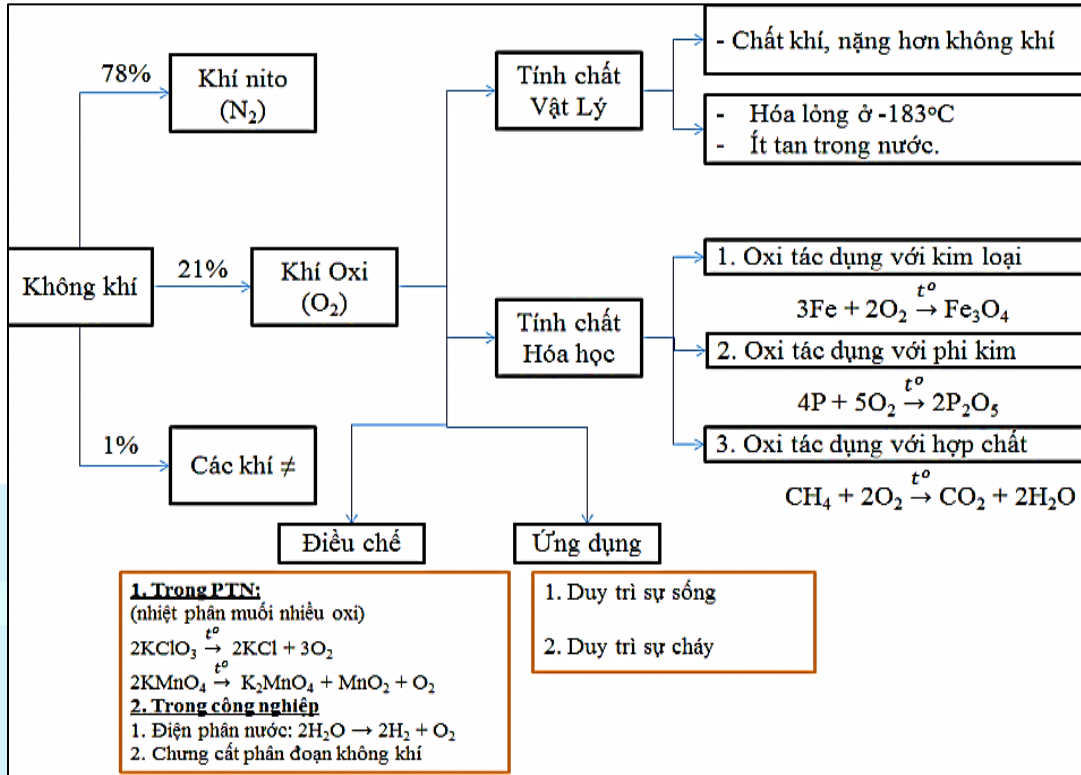
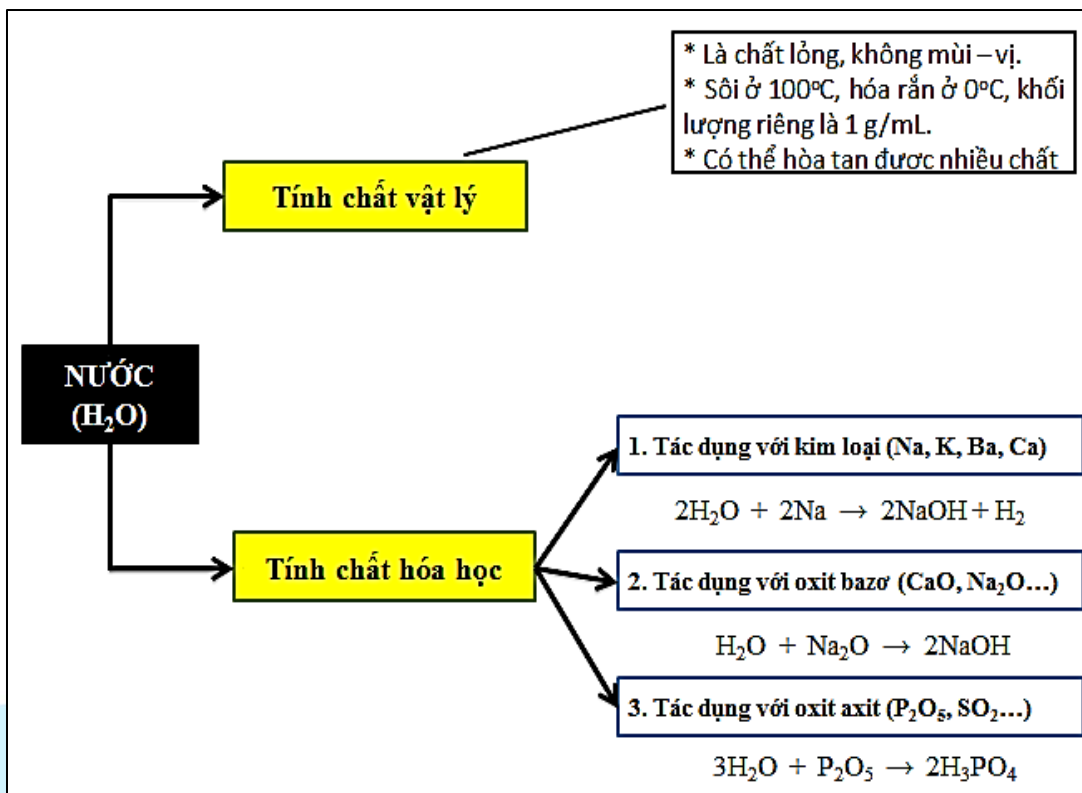


ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HỌC KỲ II

MÔN: HÓA HỌC 8

A. Lý thuyết quan trọng – Chương 4+5





B. Câu hỏi trắc nghiệm

Câu 1. Tính chất vật lý nào dưới đây là đúng của khí oxi?

- A. chất khí, màu xanh nhạt, không mùi
 B. nhẹ hơn không khí, tan ít trong nước
 C. nặng hơn không khí, tan ít trong nước
 D. nhẹ hơn không khí, tan tốt trong nước

Câu 2. Tính chất vật lý nào dưới đây là đúng của khí hidro?

- A. chất khí, màu xanh nhạt, không mùi
 B. nhẹ hơn không khí, tan ít trong nước
 C. nặng hơn không khí, tan ít trong nước
 D. nhẹ hơn không khí, tan tốt trong nước

Câu 3. Để nhận biết bình đựng khí oxi, người ta dùng

- A. tàn đóm B. nước vôi trong C. quỳ tím D. Na_2CO_3

Câu 4. Để nhận biết bình đựng khí cacbonic (CO_2), người ta dùng

- A. que đóm đang cháy B. nước C. quỳ tím D. Na_2CO_3

Câu 5. Để điều chế khí oxi trong **phòng thí nghiệm**, người ta dùng chất nào sau đây?

- A. H_2O và không khí B. KMnO_4 và KClO_3 C. KMnO_4 và H_2 D. CaCO_3 và CaO

Câu 6. Để điều chế khí oxi trong **phòng công nghiệp**, người ta dùng chất nào sau đây?

- A. H_2O và không khí B. KMnO_4 và KClO_3 C. KMnO_4 và H_2 D. CaCO_3 và CaO

Câu 7. Để điều chế khí hidro trong **phòng thí nghiệm**, người ta dùng chất nào sau đây?

- A. điện phân H_2O B. Fe và HCl C. nhiệt phân KMnO_4 D. Al và H_2O

Câu 8. Để điều chế khí hidro trong **phòng công nghiệp**, người ta dùng chất nào sau đây?

- A. điện phân H_2O B. Fe và HCl C. nhiệt phân $KMnO_4$ D. Al và H_2O

Câu 9. Hidro có thể khử được những oxit nào dưới đây để thu được kim loại và hơi nước?

- A. Na_2O , CuO B. CO_2 , SO_2 C. CuO, Al_2O_3 D. FeO, CuO

Câu 10. Hidro **không** thể khử được những oxit nào dưới đây để thu được kim loại và hơi nước?

- A. ZnO, CuO B. CO_2 , SO_2 C. CuO, Fe_2O_3 D. Ag_2O ,
FeO

Câu 11. Dãy các chất đều là **bazo** là

- A. H_2S , Na_2O B. KOH, $Fe(OH)_3$ C. $Ca(OH)_2$, HNO_3 D. NaCl,
 KNO_3

Câu 12. Dãy các chất đều là **muối** là

- A. H_2S , Na_2O B. NaOH, $Al(OH)_3$ C. $Ca(OH)_2$, HNO_3 D. NaCl,
 KNO_3

Câu 13. Chất B có tên gọi là: Kali sunfat. Công thức hóa học của B là

- A. K_2SO_4 B. KOH. C. KNO_3 . D. K_2SO_3 .

Câu 14. Chất A có tên gọi là: Axit brom hidric. Công thức hóa học của A là

- A. H_2S B. HBr. C. H_2Br . D. NaBr.

Câu 15. Tên gọi của $Cu(OH)_2$ là

- A. Đồng oxit hidro B. Đồng (II) hidroxit C. Đồng (I) hidroxit D. Đồng (II)
oxit

Câu 16. Tên gọi của $FeCl_2$ là

- A. Sắt clo B. Sắt (II) clorat C. Sắt (II) clorua D. Sắt (III)
clorua

Câu 17. Phản ứng: $Ca + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2$. Gọi là loại phản ứng gì?

- A. Pư hóa hợp B. Pư phân hủy C. Pư thế D. Pư cháy

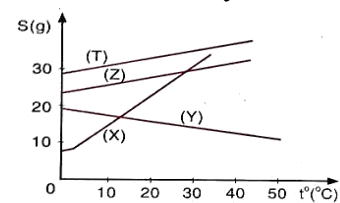
Câu 18. Đồ thị biểu thị sự phụ thuộc độ tan của các chất X, Y, Z, T

a) Ở $25^\circ C$, chất có độ tan **lớn nhất** là

- A. X B. Y C. Z D. T

b) Khi tăng nhiệt độ, độ tan của chất nào bị **giảm** đi ?

- A. X B. Y C. Z D. T



Câu 19. Dung dịch là

- A. hỗn hợp đồng nhất của chất tan và dung môi B. hỗn hợp đồng nhất của hai chất lỏng
C. hợp chất đồng nhất của hai chất lỏng D. hợp chất đồng nhất của chất tan và
dung môi

Câu 20. Phương pháp nào để dập tắt lửa do xăng dầu?

A. Quạt/thổi B. Dùng cát/vải C. Dùng nước D. Dùng cồn

Câu 21. Dãy chất nào tác dụng với nước

A. Al_2O_3 , SO_2 B. K, CO_2 C. Al, Al_2O_3 D. HCl, NaOH

Câu 22. Dãy chất nào **không** tác dụng được với nước

A. K_2O , SO_2 B. Na, P_2O_5 C. Al, Al_2O_3 D. K, K_2O

Câu 23. Biết S_{NaNO_3} ở $30^\circ\text{C} = 50$. Hỏi, ở 30°C cần hoà tan m g NaNO_3 vào trong nước thì được 336 g dung dịch bão hoà. m là

A. 120 g B. 112 g C. 125 g D. 100 g

Câu 24. Ở 25°C hoà tan 15 g NaBr vào trong 50 g nước thì được dung dịch bão hoà. S_{NaBr} ở 25°C là

A. 20 g B. 30 g C. 40 g D. 50 g

Câu 25. Cho 13g kim loại X (hóa trị II) phản ứng hết với axit HCl thu được 4,48 khí H_2 (đktc). X là

A. Mg B. Fe C. Zn D. Ca

C. Câu hỏi tự luận

Câu 1. Giải bài 23, 24, 25 ở phần trắc nghiệm

Câu 2. Hoàn thành sơ đồ phản ứng sau (ghi rõ điều kiện phản ứng, nếu có)



Câu 3. Cho 1,4 gam kim loại sắt vào 200 gam dung dịch axit bromhidric 40,5%. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch X và V (lít) khí.

a/ Viết PTHH

b/ Tính V (đktc)

c/ Tính khối lượng muối sắt thu được

d*/ Tính C% dung dịch X?