CÂU HỎI TRẮC NGHIỆM ÔN TẬP KTGK 1

Họ và tên: ……. ***Lớp:*** ……..

KHOANH TRÒN VÀO CHỮ CÁI ĐỨNG TRƯỚC ĐÁP ÁN ĐÚNG:

Câu 1: Dãy oxit nào sau đây ***vừa tác dụng với nước, vừa tác dụng với dung dịch bazơ***

A. CaO, CuO B. CO, Na_2O C. CO_2, SO_2 D. P_2O_5, MgO

Câu 2: ***Lưu huỳnh đioxit*** được tạo thành từ cặp chất nào sau đây?

A. Na_2SO_3 và H_2O B. Na_2SO_3 và NaOH C. Na_2SO_4 và HCl D. Na_2SO_3 và H_2SO_4

Câu 3: Chất nào sau đây được dùng để ***sản xuất vôi sống?***

A. $CaCO_3$ B. NaCl C. K_2CO_3 D. Na_2SO_4

Câu 4: Phản ứng giữa dung dịch HCl và NaOH là phản ứng

A. hóa hợp B. trung hòa C. thế D. phân hủy

Câu 5: Trong công nghiệp, sản xuất axit sunfuric qua mấy công đoạn?

A. 1 B. 2 C. 3 D. 4

Câu 6: Chất rắn nào sau đây được dùng làm chất hút ẩm?

A. SO_2 B. CaO C. Fe_2O_3 D. Al_2O_3

Câu 7: Cặp chất nào sau đây tác dụng với nhau sinh ra chất khí ?

A. Zn và HCl B. ZnO và HCl C. $Zn(OH)_2$ và HCl D. NaOH và HCl

Câu 8 : Để nhận biết gốc sunfat (= SO_4) người ta dùng dung dịch muối nào sau đây?

A. Dung dịch $BaCl_2$. B. Dung dịch NaCl.

C. Dung dịch $CaCl_2$. D. Dung dịch $MgCl_2$.

Câu 9: Để loại bỏ khí CO_2 có lẫn trong hỗn hợp O_2 và CO_2. Người ta cho hỗn hợp đi qua dung dung dịch chứa:

A. Dung dịch HCl B. Dung dịch Na_2SO_4

C. Dung dịch NaCl D. Dung dịch $Ca(OH)_2$

Câu 10: **Oxit axit là**

A. Những oxit tác dụng với dung dịch axit tạo thành muối và nước.

B. Những oxit tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối và nước.

C. Những oxit không tác dụng với dung dịch bazơ và dung dịch axit.

D. Những oxit chỉ tác dụng được với muối.

Câu 11: Axit sunfuric loãng tác dụng được với dãy chất nào sau đây ?

A. Zn, CO_2, NaOH B. Zn, Cu, CaO

C. Zn, H_2O, SO_3 D. Zn, NaOH, Na_2O

Câu 12: Trung hòa 200ml dung dịch HCl cần vừa đủ 100ml dung dịch NaOH 2M. Hãy xác định nồng độ mol dung dịch HCl đã dùng:

A. 2M B. 1M C. 0,5M D. 0,2M

Câu 13: Axit $H_2SO_{4(đặc)}$ tác dụng với Cu sinh ra khí:

A. H_2 B. SO_2 C. SO_3 D. HCl

Câu 14: **Oxit bazơ** là:

A. Những oxit tác dụng với dung dịch axit tạo thành muối và nước.

B. Những oxit tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối và nước.

C. Những oxit không tác dụng với dung dịch bazơ và dung dịch axit.

D. Những oxit chỉ tác dụng được với muối.

LIVEWORKSHEETS

Câu 15: Muốn pha loãng axit sunfuric đặc ta phải:

A. Rót nước vào axit đặc. B. Rót từ từ nước vào axit đặc

C. Rót từ từ axit đặc vào nước D. Cách nào cũng dúng.

Câu 16: Chất còn thiếu trong dấu….của phản ứng hóa học: $H_2 + CuO \xrightarrow{t^o} ..... + H_2O$

A. $Cu(OH)_2$ B. Cu_2O C. Cu D. CuOH

Câu 17: Oxit nào sau đây **không** phải là oxit bazơ?

A. Al_2O_3 B. CuO C. CaO D. P_2O_5

Câu 18: Chất nào say đây tác dụng với nước tạo ra **dung dịch bazơ?**

A. P_2O_5 B. SO_2 C. CaO D. SO_3

Câu 19. : Cho các chất: CuO, Fe_3O_4, $CaCO_3$, NO, $NaNO_3$, NH_3, P_2O_5. Có bao nhiêu chất là **oxit?**

A. 6. B. 4. C. 3. D. 5.

Câu 20: Dãy các chất nào sau đây chỉ gồm các **oxit axit?**

A. CuO, Fe_2O_3, CO_2 B. CuO, BaO, Fe_2O_3 C. CuO, SO_2, BaO D. SO_3, P_2O_5, N_2O_5

Câu 21: Dung dịch làm quỳ tím chuyển đỏ là

A. HCl B. $NaNO_3$ C. NaCl D. $Ca(OH)_2$

Câu 22: Chất **không** phản ứng được với dung dịch H_2SO_4 loãng là

A. Ag. B. Al. C. CuO. D. Fe.

Câu 23: Hai oxit tác dụng với nhau tạo thành muối là:

A. CO_2 và BaO B. K_2O và NO C. Fe_2O_3 và SO_3 D. MgO và CO

Câu 24: Cặp chất nào sau đây cùng tồn tại(không xảy ra phản ứng với nhau) trong 1 dung dịch?

A. HCl và Fe B. HCl và NaOH C. H_2SO_4 và Na_2SO_4 D. H_2SO_4 và CuO

Câu 25: Hấp thụ 2,24 lit khí CO_2 (đktc) vào 100ml dung dịch NaOH 1M. Dung dịch thu được chứa chất nào?

A. $NaHCO_3$ **B.** $NaHCO_3$ và Na_2CO_3.

C. Na_2CO_3. **D.** Na_2CO_3 và NaOH.

Câu 26: Cho nhôm tác dụng với dung dịch H_2SO_4 thu được 6,72 (lít) khí H_2(đktc). Khối lượng nhôm đã tham gia phản ứng là:

A. 2,7 gam B. 5,4 gam C. 10,8 gam D. 8,1 gam

Câu 27: Oxit là:

A. Hỗn hợp của nguyên tố oxi với một nguyên tố hoá học khác.

B. Hợp chất của nguyên tố phi kim với một nguyên tố hoá học khác.

C. Hợp chất của oxi với một nguyên tố hoá học khác.

D. Hợp chất của nguyên tố kim loại với một nguyên tố hoá học khác.

Câu 28: Chất khí nào sau đây là nguyên nhân gây ra hiệu ứng nhà kính?

A.CO_2 B.O_2 C.N_2 D.H_2

Câu 29: Sản xuất axit sunfuric trong công nghiệp từ nguyên liệu là:

A. Quặng pirit sắt B. Quặng boxit C. Muối ăn D. Quặng hematit

Câu 30: Dung dịch HCl không tác dụng với kim loại:

A. Fe B. Cu C. Al D. Zn

LIVEWORKSHEETS