

MÔN – HÓA HOC 12 (Bô đề then chốt chinh phục 78910 điểm)

ĐỀ SỐ 01

### ĐỂ TỔNG HỢP CHƯƠNG KIM LOẠI

Môn: Hóa Hoc 12

Thời gian: 45 phút

(Đề thì gồm <mark>30</mark> câu trắc nghiêm)

Câu 1 [TMT]: Cặp chất xảy ra phản ứng là:

A. Cu + dung dich HCl

B. Fe + dung dich ZnCl<sub>2</sub>

C.  $Cu + dung dich AgNO_3$ 

D. Fe + dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4 đặc,nguôi</sub>

Câu 2 [TMT]: Kim loại vonfam được dùng làm dây tóc bóng đèn vì những nguyên nhân chính nào sau đây?

A. Là kim loai rất cứng.

B. Là kim loai rất mềm.

C. Là kim loai có nhiệt đô nóng chảy rất cao.

D. Là kim loai có khối lương phân tử lớn.

**Câu 3** [TMT]: Cho hỗn hợp bột 2 kim loại Fe và Cu vào dung dịch AgNO<sub>3</sub> sau phản ứng thu được hỗn hợp rắn gồm 2 kim loại. Dung dịch sau phản ứng gồm các chất

A. Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> và AgNO<sub>3</sub>

B.  $Fe(NO_3)_3$  và  $Cu(NO_3)_2$ 

C. AgNO<sub>3</sub> và Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

D. Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> và Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

Câu 4 [TMT]: Kim loai nào sau đây có tính khử yếu nhất?

A. Ag.

B. Al.

C. Fe.

D. Cu

Câu 5 [TMT]: Kim loai nhe nhất là

A. K

B. Na

C. Cs

D. Li

Câu 6 [TMT]: Thí nghiêm nào sau đây chắc chắn có bot khí bay ra?

A. Cho từ từ bột Zn vào H2SO4 loãng.

B. Cho từ từ bột Cu vào dung dịch HCl 1M.

C. Cho Mg tác dụng với dung dịch HNO3 loãng.

D. Cho một miếng Al vào dung dịch H2SO4 đặc.

Câu 7 [TMT]: Cho các kim loại: Cu, Al, Ag, Au. Kim loại dẫn điện tốt nhất là:

A. Au

B. Ag

C. Al

D. Cu

Câu 8 [TMT]: Kim loại nào sau đây có thể điều chế bằng phương pháp nhiệt luyện là

A. Na và Cu

B. Mg và Zn

C. Fe và Cu

D. Ca và Fe



## MÔN – HÓA HỌC 12 ( Bộ đề then chốt chinh phục 7 8 9 10 điểm )

Câu	9 [TMT]: Tính A. Tính oxi C. Tính khử		c đặc trung củ	a kim loại là : B. Tính axit D. Tính bazo
Câu 10 [TMT]: Ion kim lọi nào có tính oxi hóa mạnh nhất trong các ion Al3+, Fe2+, Fe3+, Ag+				
1031		B. Fe2+	C. Fe2+	D. Ag+.
<b>Câu 11</b> [TMT]: Thủy ngân rất độc, dễ bay hơi. Khi nhiệt kế thủy ngân bị vỡ thì dùng chất nào để khử độc thủy ngân:				
A. Bột than C. Bột lưu huỳnh				B. Nước D. Bột sắt
<b>Câu 12</b> [TMT]: Kim loại nào sau đây không phản ứng được với dung dịch H2SO4 loãng?				
	A. Ca	B. Fe	C. Zn	D. Cu
<b>Câu 13</b> [TMT]: Kim loại nào dưới đây khi tác dụng với HCl loãng và tác dụng với Cl2 cho cùng một loại muối clorua kim loại ?				
	A. Fe.	B. Cu.		D. Ag.
Câu	<b>14</b> [TMT]: Kin A. Na	m loại nào saı B. Al	ı đây tan hết t C. Fe	trong nước dư ở nhiệt độ thường? D. Mg
Câu	<b>15</b> [TMT]:Tín A. Ánh kim C. Tính cứng		ı đây không p	bhải là tính chất vật lí chung của kim loại? B. Tính dẻo D. Tính dẫn điện
Câu 16 [TMT]: Tiến hành các thí nghiệm sau:				
(1) Cho lá sắt vào dụng dịch HCl có thêm vài giọt CuSO4				
	(2) Cho lá sắt vào dụng dịch FeCl3			
	(3) Cho lá thép vào dụng dịch ZnSO4			
	(4) Cho lá sắt vào dụng dịch CuSO4 (5) Cho lá kãm vào dụng dịch UCl			
	(5) Cho lá kêm vào dụng dịch HCl Số trường hợp xảy ra sự ăn mòn điện hóa là			
	A. 5	ур хау та sụ a В. 4	C. 2	D. 3
Câu 17 [TMT]: Hòa tan hoàn toàn 5,65g hỗn hợp Mg, Zn trong dung dịch HCl dư thu được 3,36lit H2 (dktc) và dung dịch X. Dung dịch X cô cạn được m gam muối khan. Giá				
trị của m là :				
	A. 16,3	B. 21,95	C. 11,8	D. 18,10



MÔN – HÓA HOC 12 (Bô đề then chốt chinh phục 78910 điểm)

Câu 18 [TMT]: Hòa tan hoàn toàn 2,4 gam Mg bằng dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng, thu được V lít khí H2 (đktc). Giá tri của V là:

A. 5,60.

B. 2.24.

C. 4.48.

D. 3,36.

Câu 19 [TMT]: Đốt cháy hoàn toàn 30,1 gam hỗn hợp Mg và Al trong khí oxi (dư) thu được 33,3 gam hỗn hợp oxit. Thể tích khí oxi (đktc) đã tham gia phản ứng là:

A. 4.48 lít. B. 8.96 lít. C. 2.24 lít.

D. 11.20 lít.

Câu 20[TMT]: Cho 10 gam hỗn hợp các kim loại Mg và Cu tác dụng hết với dung dịch HCl loãng dư thu được 3,733 lit H2(đkc). Thành phần % của Cu trong hỗn hợp là:

A. 60%.

B. 35%.

C. 20%.

D. 40%.

Câu 21[TMT]: Hoà tan 2,8 gam một kim loại bằng dung dịch H2SO4 loãng dư, cô cạn dung dịch thu được 7,6 gam muối khan. Kim loại đó là:

A. Mg.

B. A1.

C. Zn.

D. Fe.

Câu 22[TMT]: Cho 10,8 gam kim loại M phản ứng hoàn toàn với khí clo dư, thu được 53,4 gam muối. Kim loại M là

A. Zn

B. Mg

C. A1

D. Fe

Câu 23[TMT]: Cho khí CO đi qua ống chứa 0,04 mol X gồm FeO và Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> đốt nóng, ta nhân được 4,784g chất rắn Y (gồm 4 chất), khí đi ra khỏi ống dẫn qua dung dịch Ba(OH)2 dư thì thu được 9,062g kết tủa. Phần trăm khối lượng FeO trong hỗn hợp X là:

A. 13,04%

B. 25,15%

C. 24,42%

D. 32,55%

Câu 24[TMT]: Cho 2,7 gam Al và 5,76 gam Fe vào 180 ml dung dịch CuSO<sub>4</sub> 1M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được m gam kim loại. Giá tri của m là

A. 18,40.

B. 15,60.

C. 15,44.

D. 15,76.



### MÔN – HÓA HỌC 12 ( Bộ đề then chốt chinh phục 7 8 9 10 điểm )

**Câu 25**[TMT]: Điện phân 400 ml dung dịch CuSO<sub>4</sub> 0,5M điện cực trơ cho đến khí ở catot xuất hiện 6,4g kim loại thì thể tích khí thu được (đktc) là :

A. 2,24 lít B. 1,12 lít C. 0,56 lít D. 4,48 lít

**Câu 26**[TMT]: Nhúng thanh Zn vào dd CuSO<sub>4</sub> một thời gian, khối lượng thanh kẽm giảm đi 0,1 gam so với khối lượng ban đầu. Khối lượng Zn đã phản ứng là

A. 1,3 gam.

B. 0,1 gam.

C. 3,25 gam.

D. 6,5 gam.

**Câu 27**[TMT]: Đốt cháy hoàn toàn 7,2 g kim loại M có hoá trị không đổi cần 5,6 lít hỗn hợp khí gồm Cl<sub>2</sub> và O<sub>2</sub> (đktc). Phản ứng hoàn toàn thu được 23 g hỗn hợp chất rắn. M là

A. Cu.

B. Be

C. Mg

D. Ca

**Câu 28**[TMT]: Hỗn hợp A chứa 3,6 gam Mg và 5,6 gam Fe cho vào 1 lit dung dịch chứa AgNO<sub>3</sub> a M cà Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> a M thu được dung dịch X và m gam hỗn hợp chất rắn Y. Cho X tác dụng với NaOH dư thu được kết tủa Z. Nung Z ngoài không khí đến khối lượng không đổi thu được chất rắn T có khối lượng 18 gam. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị m là:

A. 38.8

B. 34.4

C. 22.6

D. 31,2

**Câu 29**[TMT]:Cho 6,596 gam hỗn hợp gồm Mg và Zn tác dụng với dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng, dư thu được 2,3296 lít H<sub>2</sub> (đktc). Mặt khác, 13,192 gam hỗn hợp trên tác dụng với 100 ml dung dịch CuSO<sub>4</sub> thu được 13,352 gam chất rắn. Nồng độ mol của dung dịch CuSO<sub>4</sub> là:

A 0,04M

B. 0,25M

C.1,68M

D.0,04M hoặc 1,68M

**Câu 30**[TMT]:Cho một luồng khí O<sub>2</sub> qua 8,48 gam hỗn hợp X gồm Fe, Mg, Cu sau một thời gian thu được 10,08 gam hỗn hợp chất rắn Y. Cho Y tan hoàn toàn trong dung dịch HNO<sub>3</sub>(dư 20% so với lượng phản ứng). Sau phản ứng thu được dung dịch Z chứa 43,101 gam chất tan và 1,792 lít hỗn hợp khí T gồm NO và NO<sub>2</sub> (đktc) có tỷ khối so với H<sub>2</sub> là 18. Số mol HNO<sub>3</sub> bị khử gần nhất với:

A. 0,082

B.0,087

C.0,084

D.0,081