SỞ GD & ĐT TỈNH HƯNG YÊN
TRƯỜNG THPT ĐỨC HỢP

()

title - ĐÁP ÁN NĂM HỌC 2020 - 2021
MÔN HÓA HỌC – 10
Thời gian làm bài : 45 Phút

Phần đáp án câu trắc nghiệm:

Câu \ Mã đề	*105*	*206*	*307*	*109*	*210*	*311*
1	**B**	**C**	**C**	**B**	**D**	**C**
2	**B**	**B**	**C**	**C**	**D**	**C**
3	**B**	**D**	**C**	**C**	**D**	**A**
4	**A**	**C**	**C**	**B**	**D**	**D**
5	**D**	**D**	**D**	**C**	**D**	**D**
6	**A**	**D**	**B**	**B**	**D**	**D**
7	**D**	**D**	**C**	**D**	**A**	**A**
8	**B**	**D**	**C**	**D**	**D**	**C**
9	**B**	**A**	**C**	**C**	**A**	**A**
10	**B**	**B**	**C**	**A**	**C**	**D**
11	**B**	**C**	**C**	**C**	**A**	**C**
12	**D**	**D**	**D**	**B**	**A**	**A**
13	**A**	**D**	**B**	**D**	**A**	**A**
14	**C**	**A**	**A**	**A**	**B**	**B**
15	**A**	**B**	**A**	**B**	**B**	**A**
16	**D**	**D**	**B**	**B**	**B**	**C**
17	**B**	**B**	**D**	**A**	**D**	**C**
18	**A**	**C**	**C**	**D**	**D**	**A**
19	**B**	**B**	**D**	**A**	**C**	**A**
20	**A**	**D**	**C**	**C**	**D**	**A**

ĐÁP ÁN 105, 206, 307

CÂU	Ý	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	a	$2Na + Cl_2 \xrightarrow{t^o} 2NaCl$	0,3
	b	$Fe + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2$	0,3
	c	$4HCl + MnO_2 \xrightarrow{t^o} MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O$	0,3
	d	$Cl_2 + 2NaOH \rightarrow NaCl + NaClO + H_2O$	0,3
	e	$Br_2 + 2NaI \rightarrow 2NaBr + I_2$	0,3
	Nếu không cân bằng phương trình hoặc thiếu điều kiện phản ứng thì trừ ½ số điểm của ý đó.		
2	a	$2Al + 6HCl \rightarrow 2AlCl_3 + 3H_2$	0,3
	b	$n_{H_2} = \frac{3,36}{22,4} = 0,15$ mol	0,3
		$\rightarrow n_{Al} = 0,1$ mol	0,3
		$\%m_{Al} = \frac{0,1.27}{23,4} \times 100 \approx 11,54\%$	0,3
		$\rightarrow \%m_{Ag} = 100 - 11,54 = 88,46\%$	0,3

ĐÁP ÁN 109, 210, 311

Câu 1 (1,5 điểm)

$2Fe + 3Cl_2 \rightarrow 2FeCl_3$ 0,3 điểm

$6HCl + 2Al \rightarrow 2AlCl_3 + 3H_2$ 0,3 điểm

$2KMnO_4 + 16HCl \rightarrow 2KCl + 2MnCl_2 + 5Cl_2 + 8H_2O$ 0,3 điểm

$Cl_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow CaOCl_2 + H_2O$ 0,3 điểm

$Cl_2 + 2NaI \rightarrow 2NaCl + I_2$ 0,3 điểm

Câu 2 (1,5 điểm)

a. Chỉ có Fe tác dụng với dung dịch HCl

$2HCl + Fe \rightarrow FeCl_2 + H_2$ 0,5 điểm

b. Số mol H_2 là 0,2 mol

Suy ra số mol $FeCl_2$ là 0,2 mol 0,5 mol

Khối lượng muối là $0,2.(56 + 71) = 25,4$ gam 0,5 mol

SỞ GD & ĐT TỈNH HƯNG YÊN
TRƯỜNG THPT ĐỨC HỢP

()

title - ĐÁP ÁN NĂM HỌC 2020 - 2021
MÔN HÓA HỌC – 11
Thời gian làm bài : 45 Phút

Phần đáp án câu trắc nghiệm:

Câu \ Mã đề	*132*	*231*	*333*	*148*	*247*	*349*
1	**D**	**D**	**A**	**D**	**A**	**C**
2	**A**	**A**	**A**	**D**	**B**	**C**
3	**D**	**C**	**D**	**D**	**D**	**A**
4	**C**	**A**	**C**	**B**	**A**	**D**
5	**B**	**D**	**A**	**A**	**A**	**C**
6	**D**	**D**	**D**	**D**	**D**	**B**
7	**D**	**D**	**B**	**A**	**A**	**D**
8	**C**	**D**	**C**	**C**	**A**	**A**
9	**A**	**B**	**C**	**C**	**A**	**C**
10	**A**	**D**	**C**	**A**	**B**	**C**
11	**B**	**A**	**B**	**C**	**A**	**A**
12	**A**	**B**	**B**	**B**	**A**	**D**
13	**D**	**B**	**B**	**D**	**B**	**B**
14	**B**	**C**	**D**	**B**	**D**	**D**
15	**B**	**A**	**D**	**B**	**C**	**D**
16	**B**	**B**	**A**	**D**	**D**	**A**
17	**A**	**B**	**A**	**A**	**B**	**A**
18	**D**	**A**	**D**	**A**	**C**	**D**
19	**D**	**D**	**A**	**B**	**D**	**C**
20	**C**	**D**	**D**	**A**	**B**	**A**

TỰ LUẬN 132, 231, 333

Câu 1 (1,5 điểm)

a) $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3 + Cl_2 \xrightarrow{\text{ánh sáng}} CH_3 - CHCl - CH_2 - CH_3 + HCl$ (0.5 điểm)

b) $CH_2 = \underset{\displaystyle CH_3}{\overset{|}{C}} - CH = CH_2 + Br_2 \xrightarrow{40^oC} CH_2Br - \underset{\displaystyle CH_3}{\overset{|}{C}} = CH - CH_2Br$ (0.5 điểm)

c) $C_6H_6 + Cl_2 \xrightarrow{\text{ánh sáng}} C_6H_6Cl_6$ (0.5 điểm)

Câu 2 (1,5 điểm):

a) Phương trình phản ứng: $C_nH_{2n} + Br_2 \longrightarrow C_nH_{2n}Br_2$

$n_X = \frac{8.96}{22.4} = 0,4$ mol; (0.25 điểm)

$m_X = 22,4$ gam (0.25 điểm)

$M_X = \frac{22.4}{0.4} = 56 \Longrightarrow$ X: C_4H_8 (0.5 điểm)

b) Vì X có đồng phân hình học nên X là : $CH_3CH=CHCH_3$. (0.5 điểm)

TỰ LUẬN 148, 247, 349

CÂU	Ý	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	a	$CH_3 - CH_2 - CH_3 + Cl_2 \xrightarrow{as} CH_3 - CHCl - CH_3 + HCl$	0,5
	b	$CH_2 = CH - CH = CH_2 + Br_2 \xrightarrow{40^oC} CH_2Br\text{-}CH=CH\text{-}CH_2Br$	0,5
	c	$C_6H_6 + Br_2 \xrightarrow{Fe,t^o} C_6H_5Br + HBr$	0,5
2	a	Vì X tác dụng với brom theo tỉ lệ 1:1 nên CTTQ của X là C_nH_{2n} $C_nH_{2n} + Br_2 \rightarrow C_nH_{2n}Br_2$	**0,25**
		$\frac{2 \times 80}{14n + 2 \times 80} \times 100 = 74,08$	**0,5**
		$\rightarrow$ n = 4 $\rightarrow$ CTPT: C_4H_8	**0,25**
	b	CTCT của X là $CH_2 = CH - CH_2 - CH_3$	**0,5**

SỞ GD & ĐT TỈNH HƯNG YÊN
TRƯỜNG THPT ĐỨC HỢP

()

title - ĐÁP ÁN NĂM HỌC 2020 - 2021
MÔN HÓA HỌC – 12
Thời gian làm bài : 45 Phút

Phần đáp án câu trắc nghiệm:

Câu \ Mã đề	*141*	*242*	*340*	*184*	*283*	*382*
1	**B**	**A**	**D**	**C**	**A**	**B**
2	**D**	**D**	**D**	**D**	**D**	**C**
3	**A**	**A**	**B**	**B**	**A**	**B**
4	**A**	**D**	**D**	**A**	**D**	**C**
5	**A**	**B**	**C**	**C**	**B**	**D**
6	**D**	**B**	**B**	**A**	**A**	**A**
7	**C**	**C**	**A**	**B**	**B**	**C**
8	**C**	**C**	**A**	**D**	**B**	**C**
9	**D**	**C**	**B**	**B**	**C**	**A**
10	**A**	**B**	**C**	**A**	**C**	**D**
11	**A**	**D**	**B**	**A**	**A**	**C**
12	**C**	**C**	**D**	**D**	**D**	**A**
13	**B**	**C**	**D**	**C**	**D**	**B**
14	**D**	**D**	**B**	**B**	**A**	**B**
15	**D**	**B**	**A**	**C**	**A**	**A**
16	**C**	**B**	**D**	**B**	**B**	**D**
17	**A**	**C**	**D**	**C**	**A**	**D**
18	**B**	**B**	**D**	**C**	**A**	**B**
19	**B**	**A**	**D**	**C**	**B**	**B**
20	**B**	**B**	**B**	**A**	**C**	**C**

TỰ LUẬN 141, 242, 340

Câu 1: (2đ) Viết các PTHH (ghi rõ điều kiện nếu có) theo sơ đồ sau:

$$Ca \xrightarrow{(1)} CaO \xrightarrow{(2)} Ca(OH)_2 \xrightarrow{(3)} CaCO_3 \xrightarrow{(4)} Ca(HCO_3)_2$$

Đáp án:

(1) $\mathbf{2Ca + O_2 \xrightarrow{t^\circ} 2CaO}$

(2) $\mathbf{CaO + H_2O \longrightarrow Ca(OH)_2}$

(3) $\mathbf{Ca(OH)_2 + CO_2 \longrightarrow CaCO_3 + H_2O}$

(4) $\mathbf{CaCO_3 + CO_2 + H_2O \rightleftarrows Ca(HCO_3)_2}$

Câu 2: (1đ) Cho 18,3 gam hỗn hợp kim loại Na, Ba tan hết vào nước dư thấy thoát ra 4,48 lít khí (đktc) và dung dịch X. Cô cạn dung dịch X thu được m gam chất rắn khan.

a) Viết các PTHH xảy ra?

b) Tính giá trị của m?

Đáp án:

a) PTHH:

$$2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2$$

$$Ba + 2H_2O \longrightarrow Ba(OH)_2 + H_2$$

b) Tính m:

$nH_2 = 0,2$ mol $\Rightarrow nOH^- = 2nH_2 = 0,4$ mol

$\Rightarrow m = m_{\text{kim loại}} + m_{OH^-} = 18,3 + 0,4.17 = 25,1$ gam

(HS giải theo cách khác đúng vẫn được đủ điểm)

TỰ LUẬN 184, 283, 382

Câu 1: (2đ) Viết các PTHH (ghi rõ điều kiện nếu có) theo sơ đồ sau:

$$Ba \xrightarrow{(1)} BaO \xrightarrow{(2)} Ba(OH)_2 \xrightarrow{(3)} BaCO_3 \xrightarrow{(4)} Ba(HCO_3)_2$$

Đáp án:

(1) $\mathbf{2Ba + O_2 \xrightarrow{t^\circ} 2BaO}$

(2) $\mathbf{BaO + H_2O \longrightarrow Ba(OH)_2}$

(3) $\mathbf{Ba(OH)_2 + CO_2 \longrightarrow BaCO_3 + H_2O}$

(4) $\mathbf{BaCO_3 + CO_2 + H_2O \rightleftarrows Ba(HCO_3)_2}$

Câu 2: (1đ) Cho 21,5 gam hỗn hợp kim loại K, Ba tan hết vào nước dư thấy thoát ra 4,48 lít khí (đktc) và dung dịch X. Cô cạn dung dịch X thu được m gam chất rắn khan.

a) Viết các PTHH xảy ra?

b) Tính giá trị của m?

Đáp án:

a) PTHH:

$2K + 2H_2O \longrightarrow 2KOH + H_2$

$Ba + 2H_2O \longrightarrow Ba(OH)_2 + H_2$

b) Tính m:

$nH_2 = 0,2$ mol => $nOH^- = 2nH_2 = 0,4$ mol

=>$m = m_{\text{kim loại}} + m_{OH^-} = 21,5 + 0,4.17 = 28,3$ gam

(HS giải theo cách khác đúng vẫn được đủ điểm)