

BỘ 10 ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT HỌC KÌ 1 MÔN HÓA HỌC 8 CÓ ĐÁP ÁN

1. Đề kiểm tra 15 phút môn Hóa 8 - Số 1

TRƯỜNG THCS ĐĂNG KHOA

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT

MÔN HÓA HỌC 8

NĂM HỌC 2019 - 2020

Câu 1: Nguyên tử được cấu tạo bởi các hạt

- A. p và n
- B. n và e
- C. e và p
- D. n, p và e

Câu 2: Việc hiểu biết tính chất của chất có lợi gì?

- A. Giúp phân biệt chất này với chất khác, tức nhận biết được chất
- B. Biết cách sử dụng chất
- C. Biết ứng dụng chất thích hợp trong đời sống và sản xuất
- D. Cả ba ý trên

Câu 3: Đây là chất tinh khiết trong các chất sau:

- A. Nước khoáng
- B. Nước mưa
- C. Nước lọc
- D. Nước cất

Câu 4: Hỗn hợp là sự trộn lẫn của mấy chất với nhau?

- A. 2 chất trở lên
- B. 3 chất
- C. 4 chất
- D. 2 chất

Câu 5: Để biểu thị khối lượng của một nguyên tử, người ta dùng đơn vị:

- A. miligam

- B. gam
- C. kilogam
- D. đvC

Câu 6: Hợp chất là những chất được tạo nên bởi bao nhiêu nguyên tố hóa học

- A. nhiều hơn 2
- B. 3
- C. 4
- D. 2

Câu 7: Đơn chất là những chất được tạo nên bởi mấy nguyên tố hóa học?

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

Câu 8: Mỗi công thức hóa học của một chất cho chúng ta biết:

- A. nguyên tố nào tạo ra chất
- B. số nguyên tử của mỗi nguyên tố có trong một phân tử của chất
- C. phân tử khối của chất
- D. Cả ba ý trên

Câu 9: Nguyên tử nguyên tố A có 3 hạt proton trong hạt nhân. Vậy số hạt electron trong nguyên tử nguyên tố A là:

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

Câu 10: Phân tử H_2SO_4 có khối lượng là:

- A. 49 đvC
- B. 98 đvC
- C. 49g
- D. 98g

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT MÔN HÓA 8

1-D; 2-D; 3-D; 4-A; 5- D; 6-A; 7-A; 8-D; 9-C; 10-B

2. Đề kiểm tra 15 phút môn Hóa 8 - Số 2**TRƯỜNG THCS TÂY ÚC****ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT****MÔN HÓA HỌC 8****NĂM HỌC 2019 - 2020****Câu 1:** Đây là hiện tượng hóa học trong các hiện tượng dưới đây?

- A. Nước sôi
- B. Nước bốc hơi
- C. Nước đóng băng
- D. Nước bị phân hủy tạo thành khí oxi và khí hidro

Câu 2: Trong một phản ứng hóa học, tổng khối lượng các chất tham gia phản ứng như thế nào với tổng khối lượng các chất tạo thành sau phản ứng?

- A. Bằng nhau
- B. Lớn hơn
- C. Nhỏ hơn
- D. Có thể lớn hơn hoặc nhỏ hơn tùy vào từng phản ứng

Câu 3: Cho phản ứng hóa học: $A + B \rightarrow C + D$

Nếu khối lượng của các chất A, C, D lần lượt là 20g, 35g và 15g thì khối lượng chất B đã tham gia phản ứng bằng bao nhiêu gam ?

- A. 15g
- B. 20g
- C. 30g
- D. 35g

Câu 4: Cho PTHH: $2\text{HgO} \rightarrow 2\text{Hg} + x\text{O}_2$

Khi đó giá trị của x là:

- A. 1
- B. 2
- C. 3

D. 4

Câu 5: Cho PTHH: $2\text{Cu} + ? \rightarrow 2\text{CuO}$

Chất cần điền vào dấu chấm hỏi là :

A. O

B. O_2

C. 2O

D. Cu

Câu 6: Một mol bất kì chất khí nào cũng có thể tích như nhau và bằng:

A. 224 lit

B. 2,24 lit

C. 22,4 lit

D. 22,4 ml

Câu 7: Mol là lượng chất có chứa bao nhiêu nguyên tử hoặc phân tử chất đó ?

A. $6 \cdot 10^{21}$

B. $6 \cdot 10^{22}$

C. $6 \cdot 10^{23}$

D. $6 \cdot 10^{24}$

Câu 8: Khí oxi nặng hay nhẹ hơn bao nhiêu lần so với khí hidro?

A. Nặng hơn 16 lần

B. Nhẹ hơn 16 lần

C. Nặng hơn 8 lần

D. Nhẹ hơn 8 lần

Câu 9: Trong phân tử CuO , oxi chiếm bao nhiêu phần trăm về khối lượng?

A. 20%

B. 80%

C. 40%

D. 60%

Câu 10: 0,5 mol Fe có khối lượng bằng:

A. 56g

- B. 28g
- C. 112g
- D. 14g

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT MÔN HÓA 8

1-D; 2-A; 3-C; 4-A; 5-B; 6-C; 7-C; 8-A; 9-A; 10-B

3. Đề kiểm tra 15 phút môn Hóa 8 - Số 3

TRƯỜNG THCS AN ĐÔNG

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT

MÔN HÓA HỌC 8

NĂM HỌC 2019 - 2020

Câu 1: Số e trong nguyên tử Al (có số proton = 13), là:

- A. 10
- B. 11
- C. 12
- D. 13

Câu 2: Số e lớp ngoài cùng của nguyên tử Al (có số proton = 13) là:

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

Câu 3: Số lớp e của nguyên tử Al (có số proton = 13) là:

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

Câu 4: Khối lượng của 1 nguyên tử Cacbon là:

- A. $1,9926 \cdot 10^{-23} \text{g}$
- B. 1,9926g
- C. $1,9926 \cdot 10^{-23} \text{đvC}$
- D. 1,9926 đvC

Câu 5: Khối lượng của 1 đvC là:

- A. $1,6605 \cdot 10^{-23}$ g
- B. $1,6605 \cdot 10^{-24}$ g
- C. $6 \cdot 10^{23}$ g
- D. $1,9926 \cdot 10^{-23}$ g

Câu 6: Hiện tượng hoá học khác với hiện tượng vật lý là :

- A. Chỉ biến đổi về trạng thái.
- B. Có sinh ra chất mới.
- C. Biến đổi về hình dạng.
- D. Khối lượng thay đổi.

Câu 7 : Cho biết công thức hóa học hợp chất của nguyên tố X với O là: XO và hợp chất của nguyên tố Y với H là: YH_3 (X; Y là những nguyên tố nào đó). Công thức hóa học đúng cho hợp chất X với Y là:

- A. X_3Y_2
- B. X_2Y_3
- C. XY_3
- D. XY

Câu 8 : Trong 1 phản ứng hoá học các chất phản ứng và sản phẩm chứa cùng:

- A. Số nguyên tử của mỗi nguyên tố.
- B. Số phân tử trong mỗi chất.
- C. Số phân tử của mỗi chất.
- D. Số nguyên tố tạo ra chất.

Câu 9: Tỷ lệ % khối lượng của các nguyên tố Ca, C, O trong $CaCO_3$ lần lượt là:

- A. 40% , 40% , 20%
- B. 20% , 40% , 40%
- C. 40% , 12% , 48%
- D. 10% , 80% , 10%

Câu 10: Trong hợp chất A_xB_y . Hoá trị của A là m, hoá trị của B là n thì quy tắc hóa trị là:

- A. $m \cdot n = x \cdot y$
- B. $m \cdot y = n \cdot x$
- C. $m \cdot A = n \cdot B$
- D. $m \cdot x = n \cdot y$

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT MÔN HÓA 8

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
D	C	C	A	B	B	A	D	C	D

4. Đề kiểm tra 15 phút môn Hóa 8 - Số 4

TRƯỜNG THCS BẮC SƠN

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT

MÔN HÓA HỌC 8

NĂM HỌC 2019 - 2020

Câu 1: Trong công thức hóa học nào dưới đây sắt có hóa trị III?

- A. FeO
- B. Fe₂O₃
- C. Fe₃O₄
- D. FeO hoặc Fe₃O₄

Câu 2: Hiện tượng nào sau đây là biến đổi hóa học?

- A. Nước đá tan chảy
- B. Muối ăn tan trong nước tạo thành nước muối
- C. Cồn để trong lọ không kín bị bay hơi
- D. Sắt bị gỉ sét tạo thành sắt oxit

Câu 3: Ở cùng một điều kiện về nhiệt độ và áp suất, số mol bất kì chất khí nào cũng có thể tích:

- A. bằng nhau
- B. 22 lít
- C. 22,4 lít
- D. 24 lít

Câu 4: Hợp chất là những chất tạo nên:

- A. từ một chất duy nhất
- B. từ một nguyên tố hóa học
- C. từ nhiều chất khác nhau
- D. từ hơn một nguyên tố hóa học

Câu 5: Trong công thức hóa học của hidro sunfat H_2S và khí sunfurơ SO_2 , hóa trị của lưu huỳnh lần lượt là:

- A. I và II
- B. II và IV
- C. IV và II
- D. đều là II

Câu 6: Dãy nguyên tố hóa học nào dưới đây đều là kim loại?

- A. Fe, Cu, Al
- B. Fe, S, Cu
- C. Fe, C, Al
- D. Fe, Cu, H

Câu 7: Một bình chứa hỗn hợp khí X gồm 1,12 lít khí oxi và 2,24 lít khí cacbon đioxit ở đktc. Tổng số mol các khí trong hỗn hợp khí X là:

- A. 0,25
- B. 0,5
- C. 0,15
- D. 0,20

Câu 8: Công thức hóa học hợp chất của nguyên tố X với nhóm SO_4 có hóa trị II là $X_2(SO_4)_3$. Công thức hóa học hợp chất của nguyên tố Y với hidro là H_3Y .

Công thức hóa học hợp chất của nguyên tố X và nguyên tố Y là:

- A. XY_2
- B. XY_3
- C. XY
- D. X_2Y_3

Câu 9: Đốt cháy hoàn toàn 12,8 gam đồng (Cu) trong bình chứa oxi (O_2) thu được 16 gam đồng (II) oxit (CuO). Khối lượng oxi đã tham gia phản ứng là:

- A. 6,4 gam
- B. 4,8 gam
- C. 3,2 gam
- D. 1,67 gam

Câu 10: Khối lượng của 0,5 mol Mg và 0,3 mol CO₂ tương ứng là:

- A. 10 gam Mg; 12 gam CO₂
- B. 13 gam Mg; 15 gam CO₂
- C. 12 gam Mg; 13,2 gam CO₂
- D. 14 gam Mg; 14,5 gam CO₂

(Cho Mg = 24; O = 16; C = 12).

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT MÔN HÓA 8

1.B	2.D	3.A	4.D	5.B
6.A	7.C	8.C	9.C	10.C

5. Đề kiểm tra 15 phút môn Hóa 8 - Số 5

TRƯỜNG THCS HOA LƯU

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT

MÔN HÓA HỌC 8

NĂM HỌC 2019 - 2020

Câu 1:

- a) Khi nung nóng canxi cacbonat (CaCO₃) ở nhiệt độ cao trong lò nung, thu được canxi oxit và khí CO₂. Khối lượng chất rắn thu được sau phản ứng thay đổi như thế nào so với chất rắn ban đầu?
- b) Khi nung thanh sắt trong không khí thì khối lượng thanh sắt sau phản ứng thay đổi như thế nào?

Câu 2 : Khi than cháy trong không khí xảy ra phản ứng hóa học giữa than với khí oxi,

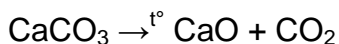
- a) Hãy giải thích vì sao cần đập vụn nhỏ than trước khi đưa vào lò, sau đó, dùng que lửa châm rồi quạt mạnh đến khi than cháy thì thôi?
- b) Ghi lại phương trình chữ của phản ứng, biết rằng sản phẩm là khí cacbon đioxit

Câu 3 :

- a) Vì sao nói được : Khi phản ứng chính là phân tử phản ứng (nếu là đơn chất kim loại thì là nguyên tử phản ứng)?
- b) Trong một phản ứng chỉ xảy ra sự thay đổi? Kết quả là gì?

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT MÔN HÓA 8

Câu 1: Vì khi nung CaCO₃, khí CO₂ thoát ra nên khối lượng chất rắn thu được sau phản ứng giảm. Phương trình hóa học :



Vì khi nung thành sắt thì sắt sẽ kết hợp với oxi tạo oxit sắt nên khối lượng tăng sau phản ứng.

Câu 2: Đập vụn nhỏ than trước khi đưa vào bếp là để tăng bề mặt tiếp xúc của than với khí oxi, dùng que lửa châm rồi quạt mạnh lúc đầu để khơi mào phản ứng, cung cấp đủ khí oxi cho phản ứng.

Phương trình chữ của phản ứng : Than + oxi → khí cacbon đioxit

Câu 3: Khi chất phản ứng chính là phân tử phản ứng vì hạt hợp thành hầu hết các chất là phân tử, mà phân tử thể hiện đầy đủ tính chất của chất. (Đơn chất kim loại có hạt hợp thành là nguyên tử, nên nguyên tử tạm giả phản ứng tạo ra liên kết với nguyên tử của nguyên tố khác).

Trong phản ứng hóa học chỉ có liên kết giữa các nguyên tử thay đổi làm cho phân tử này biến đổi thành phân tử khác. Kết quả chất này biến đổi thành chất khác.

6. Đề kiểm tra 15 phút môn Hóa 8 - Số 6

TRƯỜNG THCS VIỆT ANH

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT

MÔN HÓA HỌC 8

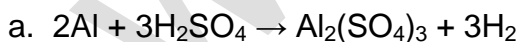
NĂM HỌC 2019 - 2020

Câu 2. Cho a gam nhôm (Al) tác dụng vừa đủ với dung dịch chứa 29,4 gam axit sunfuric (H_2SO_4). Sau phản ứng thu được muối nhôm sunfat ($\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$) và khí hiđro (H_2)

- Viết phương trình hóa học?
- Tính a gam nhôm đã tham gia phản ứng?
- Tính thể tích khí hiđro sinh ra (ở đktc)?

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT MÔN HÓA 8

Câu 2:



b. Tính được khối lượng a gam nhôm: 5,4 (gam)

$$n_{\text{H}_2\text{SO}_4} = 29,4 / 98 = 0,3 \text{ mol}$$

$$\text{Theo pt: } n_{\text{Al}} = 2/3 \cdot n_{\text{H}_2\text{SO}_4} = 0,3 \cdot 2/3 = 0,2 \text{ mol}$$

$$m_{\text{Al}} = 27 \cdot 0,2 = 5,4 \text{ g}$$

c. Tính được thể tích khí H_2 sinh ra (đktc): 6,72 (lít)

$$\text{Theo pt: } n_{\text{H}_2} = n_{\text{H}_2\text{SO}_4} = 0,3 \text{ mol}$$

$$\Rightarrow V_{H_2} = 0,3 \cdot 22,4 = 6,72 \text{ l}$$

7. Đề kiểm tra 15 phút môn Hóa 8 - Số 7

TRƯỜNG THCS HỒNG HÀ

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT

MÔN HÓA HỌC 8

NĂM HỌC 2019 - 2020

Câu 1: Tỷ khối của khí X đối với H_2 bằng 32. Hãy xác định công thức của X.

Câu 2: Cho khối lượng của một số chất như sau:

- a) 5,4 gam nước
- b) 17,55 gam natri clorua
- c) 6,4 gam khí sunfuro
- d) 28 gam canxi oxit

Khối lượng hợp chất nào có số phân tử nhiều hơn?

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT MÔN HÓA 8

Câu 1: $d_X/H_2 = M_X/M_{H_2} = 32 \rightarrow M_X = 2 \cdot 32 = 64 \text{ đvC}$

Khí X là SO_2 ($M = 64$)

Câu 2:

$n_{H_2O} = 0,3 \text{ (mol)}$; $n_{NaCl} = 0,3 \text{ (mol)}$; $n_{SO_2} = 0,1 \text{ (mol)}$;

$n_{CaO} = 0,5 \text{ (mol)}$

Số mol CaO nhiều hơn cả nên số phân tử cũng nhiều hơn:

$0,5 \times 6 \cdot 10^{23} = 3 \cdot 10^{23}$ phân tử

Câu 3: Theo đề bài, ta có công thức nguyên của Y có dạng $(CH_2O)_n$

Mà: $M_Y = (12 + 2 + 16)n = 60 \rightarrow n = 2$

Vậy công thức phân tử của Y là: $C_2H_4O_2$

8. Đề kiểm tra 15 phút môn Hóa 8 - Số 8

TRƯỜNG THCS KHAI SÁNG

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT

MÔN HÓA HỌC 8

NĂM HỌC 2019 - 2020

Câu 1: Em hãy cho biết số nguyên tử hoặc phân tử có trong mỗi lượng chất sau:

- a) 1,5 mol nguyên tử Al;

- b) 0,5 mol phân tử H_2 ;
c) 0,25 mol phân tử NaCl;
d) 0,05 mol phân tử H_2O .

Câu 2: Em hãy cho biết khối lượng của N phân tử những chất sau: H_2O , HCl, Fe_2O_3 ; $C_{12}H_{22}O_{11}$.

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT MÔN HÓA 8

Câu 1:

- $1,5 \times 6 \cdot 10^{23} = 9 \cdot 10^{23}$ nguyên tử Al.
 $0,5 \times 6 \cdot 10^{23} = 3 \cdot 10^{23}$ phân tử H_2 .
 $0,25 \times 6 \cdot 10^{23} = 1,5 \cdot 10^{23}$ phân tử NaCl.
 $0,05 \times 6 \cdot 10^{23} = 0,3 \cdot 10^{23}$ phân tử H_2O .

Câu 2:

- $m_{H_2O} = 2 \times 1 + 16 = 18$ (gam);
 $m_{HCl} = 1 + 35,5 = 36,5$ (gam).
 $m_{Fe_2O_3} = 2 \times 56 + 3 \times 16 = 160$ (gam);
 $m_{C_{12}H_{22}O_{11}} = 12 \times 12 + 22 \times 1 + 11 \times 16 = 342$ (gam).

9. Đề kiểm tra 15 phút môn Hóa 8 - Số 9

TRƯỜNG THCS ĐỨC THÀNH

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT

MÔN HÓA HỌC 8

NĂM HỌC 2019 - 2020

Câu 1: Hãy tính khối lượng của những lượng chất sau:

- a) 0,5 mol nguyên tử N; 0,1 mol nguyên tử Cl; 3 mol nguyên tử O.
b) 0,5 mol phân tử N_2 ; 0,1 mol phân tử Cl_2 ; 3 mol phân tử O_2 .
c) 0,1 mol Fe; 2,15 mol Cu; 0,8 mol H_2SO_4 ; 0,5 mol $CuSO_4$.

Câu 2: Có 100 gam khí oxi và 100 gam khí cacbon đioxit, cả 2 khí đều đo ở $20^\circ C$ và 1atm. Biết rằng thể tích mol khí ở những điều kiện này 24 lít. Nếu trộn 2 khối lượng khí trên với nhau (không có phản ứng hóa học xảy ra) thì hỗn hợp khí thu được có thể tích là bao nhiêu lít?

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT MÔN HÓA 8

Câu 1:

$$\text{a) } m_{\text{N}} = n_{\text{M}} \cdot M_{\text{M}} = 0,5 \times 14 = 7 \text{ gam};$$

$$m_{\text{Cl}} = n_{\text{Cl}} \cdot M_{\text{Cl}} = 0,1 \times 35,5 = 3,55 \text{ gam};$$

$$m_{\text{O}} = n_{\text{O}} \cdot M_{\text{O}} = 3 \times 16 = 48 \text{ gam}.$$

$$\text{b) } m_{\text{N}_2} = n_{\text{N}_2} \cdot M_{\text{N}_2} = 0,5 \times (2 \times 14) = 14 \text{ gam};$$

$$m_{\text{Cl}_2} = n_{\text{Cl}_2} \cdot M_{\text{Cl}_2} = 0,1 \times (2 \times 35,5) = 7,1 \text{ gam};$$

$$m_{\text{O}_2} = n_{\text{O}_2} \cdot M_{\text{O}_2} = 3 \times (2 \times 16) = 96 \text{ gam};$$

$$\text{c) } m_{\text{Fe}} = n_{\text{Fe}} \cdot M_{\text{Fe}} = 0,1 \times 56 = 5,6 \text{ gam};$$

$$m_{\text{Cu}} = n_{\text{Cu}} \cdot M_{\text{Cu}} = 2,15 \times 64 = 137,6 \text{ gam};$$

$$m_{\text{H}_2\text{SO}_4} = n_{\text{H}_2\text{SO}_4} \cdot M_{\text{H}_2\text{SO}_4} = 0,8 \times (2 \times 1 + 32 + 4 \times 16) = 78,4 \text{ gam};$$

$$m_{\text{CuSO}_4} = n_{\text{CuSO}_4} \cdot M_{\text{CuSO}_4} = 0,5 \times (64 + 32 + 4 \times 16) = 80 \text{ gam};$$

Câu 2: Số mol của oxi: $n_{\text{O}_2} = 100 / (2 \times 16) = 3,125 \text{ mol}$

Thể tích của oxi ở 20°C và 1atm là: $V_{\text{O}_2} = n_{\text{O}_2} \cdot 24 = 3,125 \cdot 24 = 75 \text{ lít}$

Số mol của cacbon đioxit: $n_{\text{CO}_2} = 100 / (12 + 2 \times 16) = 25 / 11 \text{ mol}$

Thể tích của cacbon đioxit ở 20°C và 1atm là:

$$V_{\text{CO}_2} = n_{\text{CO}_2} \times 24 = 25 / 11 \times 24 \approx 54,55 \text{ lít}.$$

Thể tích của hỗn hợp:

$$V_{\text{hh}} = V_{\text{O}_2} + V_{\text{CO}_2} = 75 + 54,55 = 129,55 \text{ lít}.$$

10. Đề kiểm tra 15 phút môn Hóa 8 - Số 10

TRƯỜNG THCS PHÙNG HƯNG

ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT

MÔN HÓA HỌC 8

NĂM HỌC 2019 - 2020

Câu 1:

a) Cho hỗn hợp gồm 1,5 mol O₂; 2,5 mol N₂; 0,5 mol CO₂ và 0,5 mol SO₂. Xác định thể tích của hỗn hợp khí ở đktc.

b) Tỉ khối của khí B đối với oxi là 0,5 và tỉ khối của khí A đối với khí B là 2,125. Tìm phân tử khối của khí A.

c) Cho các khí sau: CH₄ (0,25 mol), H₂ (6 gam), CO₂ (22 gam) và O₂ (5,6 lít ở đktc). Hãy xác định chất có số phân tử lớn nhất.

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA 15 PHÚT MÔN HÓA 8

$$V_{\text{hỗn hợp}} = (1,5 + 2,5 + 0,5 + 0,5) \times 22,4 = 112 \text{ (lít)}.$$

Theo đề: $M_B/32 = 0,5 \rightarrow M_B = 32 \times 0,5 = 16$

$M_A/M_B = M_A/16 = 2,125 \rightarrow M_A = 16 \times 2,125 = 34$

Ta có: $n_{CH_4} = 0,25 \text{ mol}$; $n_{CO_2} = 22/44 = 0,5 \text{ mol}$

$n_{H_2} = 6 : 2 = 3 \text{ mol}$; $n_{O_2} = 5,6 : 22,4 = 0,25 \text{ mol}$

Vì n_{H_2} là lớn nhất nên số phân tử lớn nhất.

www.eLib.vn