**\*Học sinh làm bài tập bài cũ : 1,2,3,4 SGK / trang 112**

**\*Hướng dẫn :**

**-**Bài tập 1 :hs nhìn công thức xem vị trí nào không đảm bảo hóa trị hoặc dư hóa trị là sai . Sau đó viết lại công thức đúng .

-Bài tập 2: Viết công thức cấu tạo giống ví dụ .

-Bài tập 3:

Vd: C3H6 phải vẽ ra hình tam giác.

 CH2

 CH2 CH2

 C4H8 phải vẽ ra hình vuông .

 C5H10 phải vẽ ra hình ngủ giác.

-----------///---------------

**Bài 36 : Metan**

* CTPT: CH4.
* PTK : 16.

**I/ Trạng thái tự nhiên và tính chất vật lí :**

***1/ Trạng thái tự nhiên :***

* Mỏ khí ( khí thiên nhiên)
* Mỏ dầu ( khí mỏ dầu hay khí đồng hành)
* Mỏ than ( khí mỏ than)
* Bùn ao ( khí bùn ao)
* Khí bioga.

***2/ Tính chất vật lí*** *:*metanlà chất khí không màu, không mùi, nhẹ hơn không khí, rất ít tantrong nước.

**II/ Cấu tạo phân tử :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| \* CTPT: CH4. |  | H |
| \* CTCT: |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  H |  | C |  | H |
|  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  | H |

\* Trong phân tử metan có 4 liên kết đơn giữa C H.

**III/ Tính chất hóa học :**

**1/ Khí metan tác dụng với khí oxi ( Phản ứng cháy )**

*-Khí metan cháy trong oxi hoặc không khí tạo thành khíCO2 và H2O*

t0

CH4 + 2O2  CO2 + 2H2O

2/ Khí metan tác dụng với khí Clo ( phản ứng thế) :

 H AS H

H-C-H + Cl-Cl H – C – Cl + HCl

 H H

Viết gọn :

CH4 + Cl2 *ánhsáng*CH3Cl + HCl

 Metyl clorua

* **Phản ứng thế.**

**IV/ Ứng dụng :**

- Làm nhiên liệu.

- Điều chế khí hiđro.

* Điều chế bột than và nhiều chất khác.

**Bài tập 1:**  Tính thể tích khí oxi cần dùng ở đktc để đốt cháy hết 3,2 gam khí metan.

* **Hướng dẫn:**

Hs : Tìm số mol khí metan.

Hs viết phương trình phản ứng cháy .

Tìm số mol khó oxi .

Vận dụng công thức tính thể tích khí ở đktc.

**Bài Tập :** 2,3,4 SGK / 116

**Bài tập 3 :**tương tự bài 1

**Bài tập 4:**

**Câu a:** Vì cần thu khí CH4 nên .

**-**Dẫn hỗn hợp qua nước vôi trong ,khí bị giữ lại là CO2 .khí thoát ra là CH4.

**-**Sau đó hs viết phương trình.

**Câu b:** Đem sản phẩm thu được đi nung ta được CO2.