**Bài: KHÔNG KHÍ – SỰ CHÁY**

**A. Kiến thức cần nhớ:**

***1. Thành phần của không khí:***

- Không khí là hỗn hợp nhiều chất khí.

- Thành phần theo thể tích của không khí là:

+ 21% khí O2 .

+78% khí N2 .

+1% các khí khác.

***2. Bảo vệ không khí trong lành, tránh ô nhiễm:***

- Xử lí rác thải ở nhà máy, xí nghiệp, lò đốt…

- Bảo vệ rừng.

- Luật pháp về môi trường…

***3. Sự cháy và sự oxi hóa chậm:***

..............HS tự soạn vào vở BH.............................

***4.Điều kiện để có sự cháy và dập tắt sự cháy:***

***a. Các điều kiện*** ***phát sinh sự cháy:***

-Chất phải nóng đến nhiệt độ cháy.

-Phải có đủ oxi cho sự cháy.

***b. Các biện pháp để dập tắt sự cháy:*** thực hiện một hoặc đồng thời hai biện pháp sau:

-Hạ nhiệt độ của chất cháy xuống dưới nhiệt độ cháy.

-Cách li chất cháy với oxi.

**B. Áp dụng:**

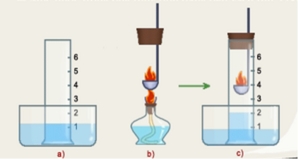
**Bài 1:** Biết trong không khí oxi chiếm 21%; khi hít vào cơ thể giữ được 1/3 lượng khí oxi của không khí. Vậy thể tích khí oxi cần cho 1 người trong 1 ngày là bao nhiêu ?

**Bài 2:** Làm thế nào để dập tắt các đám cháy do xăng dầu gây nên?

**Bài 3:** Xung quanh các nhà ga, không khí có mùi xăng dầu rõ ràng. Vì sao xăng dầu hầu như không phản ứng với khí oxi có trong không khí?

**Bài 4:** Giải thích vì sao hỗn hợp (CH4, O2), (C4H10-thành phần chính của khí ga, O2) là hỗn hợp nổ. Trình bày biện pháp phòng tránh nổ khí ga?

**Bài 5:** Có hình vẽ sau:



Hình vẽ này mô tả thí nghiệm nào? Cho biết hóa chất chứa trong chậu A và thìa đốt hóa chất B? Nêu hiện tượng xảy ra, giải thích? Qua thí nghiệm này rút ra được kết luận gì?

**C. Dặn dò:**

- Học bài. Làm bài tập 1,2,5,6,7/ SGK/ 99