

Bài 10

MỘT SỐ MUỐI QUAN TRỌNG



Tiết 15: MỘT SỐ MUỐI QUAN TRỌNG

I/ MUỐI SODIUM CHLORIDE (NaCl)

1) Trạng thái tự nhiên:

I-MUỐI SODIUM CHLORIDE (NaCl):



1) **Trạng thái tự nhiên:**

-Muối sodium chloride tồn tại ở dạng hòa tan trong nước biển.

Ngoài ra, muối NaCl còn tồn tại trong lòng đất dưới dạng muối mỏ .



MỘT SỐ MUỐI QUAN TRỌNG

I/ MUỐI SODIUM CHLORIDE (NaCl)

1) Trạng thái tự nhiên:

2) Cách khai thác :

2) Cách khai thác :



Ruộng muối



Muối kết tinh



Muối mỏ Peru.

Người ta khai thác NaCl từ nước mặn ở biển hoặc hồ nước mặn bằng cách cho bay hơi từ từ, thu được muối kết tinh .

Ở những nơi có mỏ muối, khai thác bằng cách đào hầm hoặc giếng sâu qua các lớp đất, đá đến mỏ muối .

Sau khi khai thác được nghiền nhỏ và tinh chế để có muối sạch .

MỘT SỐ MUỐI QUAN TRỌNG

I/ MUỐI SODIUM CHLORIDE (NaCl)

1) Trạng thái tự nhiên:

2) Cách khai thác :

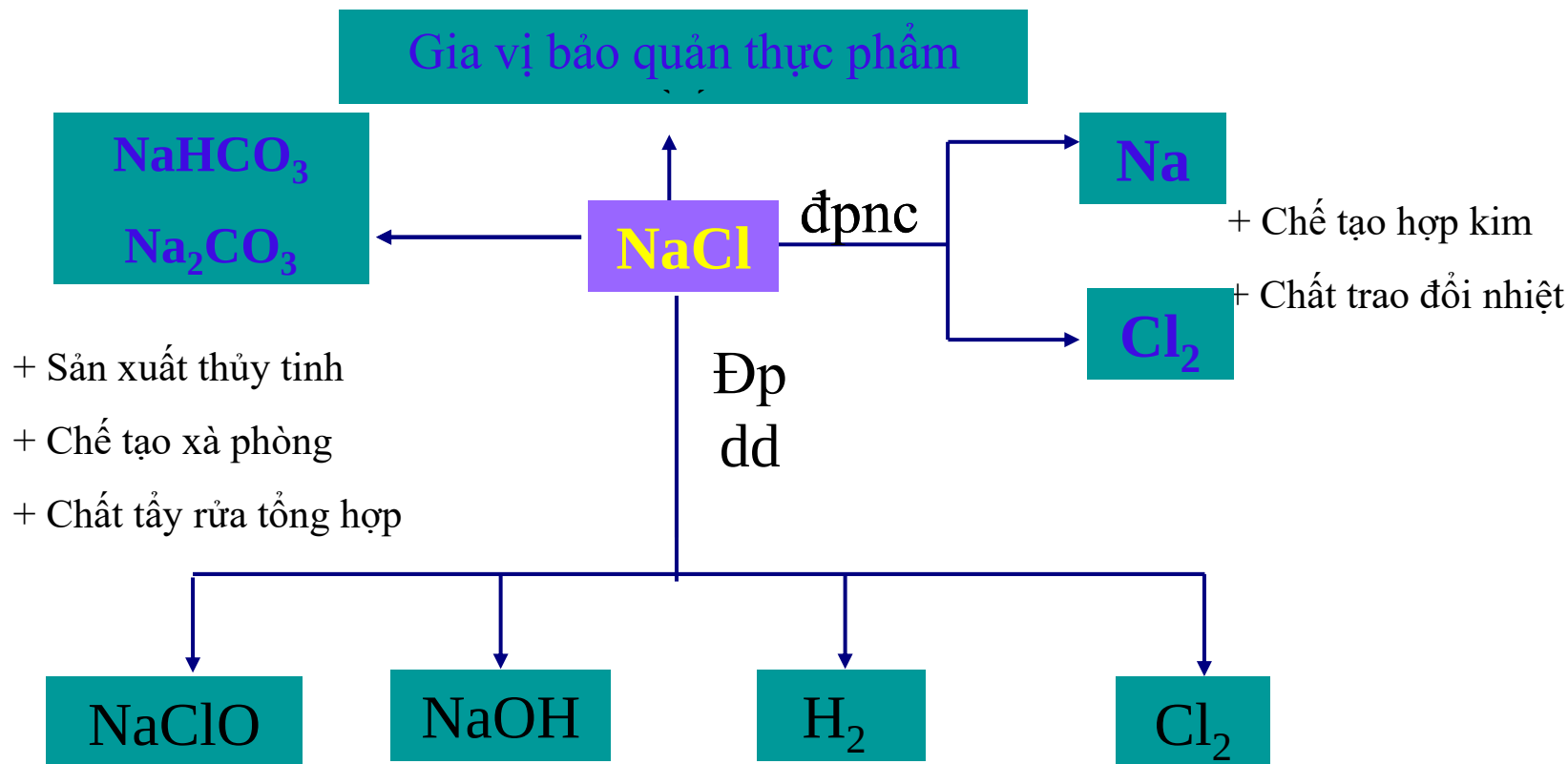
- Nước biển làm bay hơi từ từ Muối kết tinh.
- Mỏ muối khai thác Muối mỏ nghiền nhỏ và tinh chế
Muối sạch.

3/ Ứng dụng:

Thảo luận nhóm(2phút)

Xây dựng sơ đồ một số ứng dụng quan trọng của muối NaCl

o



3) Ứng dụng :



- Làm gia vị và bảo quản thực phẩm .



- Dùng để sản xuất: Na;
 H_2 ; Cl_2 ; NaOH;
 Na_2CO_3 ; $NaHCO_3$;
NaClO.



Ngoài các ứng dụng trên, trong đời sống em còn biết những ứng dụng nào của muối ăn?

Mẹo vặt về muối:

- Giữ cho gương sáng bóng
- Tẩy vết khó chùi rửa ở xoong chảo

MỘT SỐ MUỐI QUAN TRỌNG

I/ MUỐI SODIUM CHLORIDE (NaCl)

1) Trạng thái tự nhiên:

2) Cách khai thác :

- Nước biển làm bay hơi từ từ → Muối kết tinh.
- Mỏ muối khai thác → Muối mỏ nghiên nhỏ và tinh chế → Muối sạch.

3/ Ứng dụng:

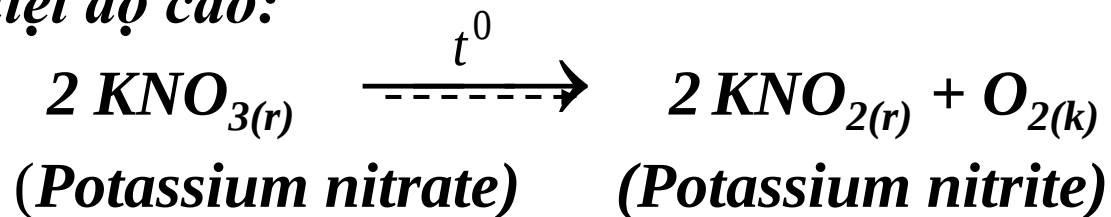
Muối NaCl có rất nhiều ứng dụng trong đời sống và sản xuất. Nó là nguyên liệu cơ bản của nhiều ngành công nghiệp hoá chất.

II/ Potassium nitrate (KNO_3)

II – MUỐI POTASSIUM NITRATE (KNO_3) :

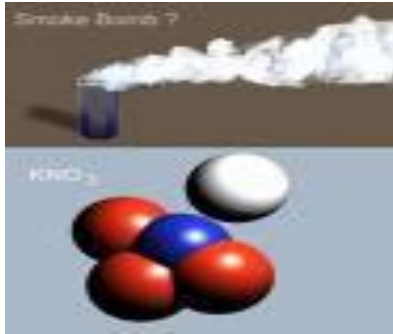
1) Tính chất :

Muối KNO_3 tan nhiều trong nước, bị phân hủy ở nhiệt độ cao:



Vì vậy muối KNO_3 có tính chất ôxi hóa mạnh .

2) Ứng dụng :



- *Chế tạo thuốc nổ đen .*
- *Làm phân bón
(cung cấp nguyên tố nitơ
và kali cho cây trồng) .*
- *Bảo quản thực phẩm
trong công nghiệp.*

MỘT SỐ MUỐI QUAN TRỌNG

I/ MUỐI SODIUM CHLORIDE (NaCl)

1) Trạng thái tự nhiên:

2) Cách khai thác :

- Nước biển làm bay hơi từ từ → Muối kết tinh.
- Mỏ muối khai thác → Muối mỏ nghiên nhỏ và tinh chế → Muối sạch.

3/ Ứng dụng:

Muối NaCl có rất nhiều ứng dụng trong đời sống và sản xuất. Nó là nguyên liệu cơ bản của nhiều ngành công nghiệp hoá chất.

II/ Muối Potassium nitrate (KNO₃)

1/ Tính chất

2/ Ứng dụng

➤- Tác dụng tốt của muối ăn :

Một gia vị không thể thiếu trong bữa ăn hằng ngày, bảo quản thực phẩm, làm nguyên liệu sản xuất NaOH , Cl_2 , HCl , ...

➤- Ảnh hưởng xấu của muối ăn :

Đất nông nghiệp bị nhiễm mặn làm cây trồng bị chết. Con người không thể sử dụng nước mặn trong sinh hoạt.....

1- Bài tập 1 trang 36 SGK :

Có những muối sau : CaCO_3 ; CaSO_4 ; $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$; NaCl

Muối nào nói trên :

- a) Không được phép có trong nước ăn vì tính độc hại của nó ?... $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
- b) Không độc nhưng cũng không được có trong nước ăn vì vị mặn của nó ?..... NaCl
- c) Không tan trong nước, nhưng bị phân hủy ở nhiệt độ cao ?.... CaCO_3
- d) Rất ít tan trong nước và khó bị phân hủy ở nhiệt độ cao ?..... CaSO_4

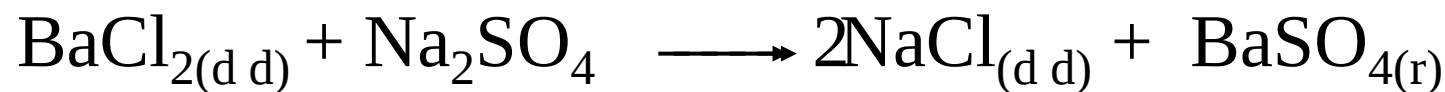
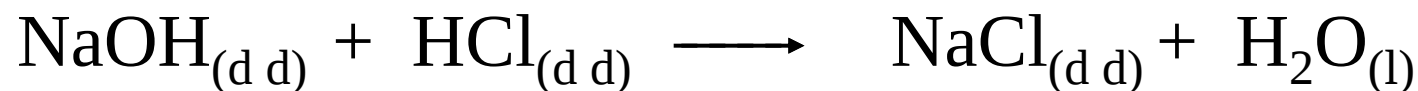
2- Bài tập 2 :

Khi điện phân dung dịch NaCl có màng ngăn, sản phẩm thu được là :

- A- NaOH ; H_2 ; Cl_2 .
- B- NaCl ; NaClO ; H_2 ; Cl_2 .
- C- NaCl ; NaClO ; Cl_2 .
- D- NaClO ; H_2 ; Cl_2 .

3 - Bài tập 3 :

Hai dung dịch tác dụng với nhau, sản phẩm thu được có NaCl. Hãy viết 2 phương trình hóa học minh họa ?



4 - Bài tập 4 :

Hãy ghép các nội dung ở cột A với cột B sao cho phù hợp :

CỘT A	CỘT B
1 - Muối làm nguyên liệu sản xuất vôi, xi măng :	A - KNO_3
2 - Muối rất độc đối với người và động vật:	B - MgSO_4
3 - Muối được sản xuất nhiều ở vùng bờ biển nước ta :	C - CaCO_3
4 - Muối được dùng làm thuốc nổ đen :	D - $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
	E - NaCl

1- C; 2- D; 3- E; 4- A;

Hướng dẫn HS về nhà :

- Học bài và làm bài tập : 2,3,4,5 trang 36 SGK .
- Đọc phần : “Em có biết ? “ trang 36 SGK
- Chuẩn bị bài “ Phân bón hóa học “ :
 - Em hãy tìm hiểu những nguyên tố hóa học nào là cần thiết cho sự phát triển của thực vật ?
 - Công dụng của các loại phân bón đối với cây trồng như thế nào ?
 - Mỗi nhóm chuẩn bị một số mẫu phân hóa học.