**NỘI DUNG ÔN TẬP TRONG THỜI GIAN NGHỈ DỊCH COVIT 19 TẠI NHÀ**

**MÔN HÓA HỌC 9**

**Bài: AXIT CACBONIC (H2CO3)**

**Học sinh học thuộc nội dung sau**

**I. AXIT CACBONIC (H2CO3)**

Câu 1

1**. Traïng thaùi töï nhieân vaø tính chaát vaät lí.**

- ÔÛ ñieàu kieän bình thöôøng, nöôùc coù hoøa tan khí CO2.

- Khi bò ñun noùng, khí CO2 bay ra khoûi dung dòch.

- Trong nöôùc möa cuõng coù axit do nöôùc hoøa tan CO2 trong khí quyeån.

**Câu 2**

**2. Tính chaát hoùa hoïc** :

- H2CO3 laø axit yeáu : Laøm quyø tím ñoåi thaønh maøu hoàng nhaït. Coù tính chaát hoùa hoïc chung cuûa axit.

- Axit H2CO3 khoâng beàn, deã phaân huûy

H2CO3 → H2O + CO2

II. MUOÁI CACBONAT

Câu 3 Phaân loaïi và Tính chaát :

1. Phaân loaïi

Coù 2 loaïi muoái cacbonat trung hoøa vaø cacbonat axit (hay hidro cacbonat).

2. Tính chaát :

a. Tính tan :

- Ña soá muoái cacbonat khoâng tan trong nöôùc (tröø Na2CO3, K2CO3).

- Ña soá muoái hidrocacbonat ñeàu tan trong nöôùc.

b. Tính chaát hoùa hoïc :

• Taùc duïng vôùi axit :

NaHCO3 + HCl → NaCl + H2O + CO2

NaCO3 + 2HCl → NaCl + H2O + CO2

• b. Taùc duïng vôùi dung dòch bazô :

NaCO3+Ca(OH)2 →2NaOH + CaCO3

2NaHCO3+Ca(OH)2→Na2CO3+CaCO3+2H2O

c. Taùc duïng vôùi dung dòch muoái :

Na2CO3 + BaCl → 2NaCl + BaCO3

• Muoái cacbonat bò nhieät phaân huûy (tröø Na2CO3, K2CO3,...)

2NaHCO3 → NaCO3 + H2O + CO2

CaCO3 → CaCO3 + CO2

Keát luaän : SGK

3. ÖÙng duïng : CaCO3 để sản xuất vôi, ximăng, Na2CO3 để nấu xà phòng, thuỷ tinh, NaHCO3 được dùng làm dược phẩm, hoá chất

Câu 4: Bài tập

**a.** Phân biệt các chất bột: CaCO3, NaHCO3, Ca(HCO3)2, NaCl.

Gợi ý: Dùng nước tìm ra chất kg tan là CaCO3

Chất còn lại áp dụng TCHH bài làm

**b.** Hoàn thành sơ đồ phản ứng sau:

****

Gợi ý: PTHH1 td với o xi

PTHH2 td với natrihiđroxit

PTHH3 td với Barihidroxit

PTHH4 td với a xitclohidric

ĐTDĐ CÔ LAN: 0353007347

ĐTDĐ CÔ THỦY: 0355078042