**Tuần từ: 06/04/2020 đến 11/04/2020**

**Môn Hóa học – lớp 9**

**ÔN TẬP HỌC KỲ 1: TÍNH CHẤT VÀ ỨNG DỤNG CỦA CLO; TÍNH CHẤT CỦA CÁC OXIT CACBON (TIẾP THEO)**

**I. MỤC TIÊU:**

- Củng cố kiến thức cho học sinh

- Rèn luyện kĩ năng giải bài tập

- Vận dụng kiến thức đã học vào thực tiễn cuộc sống, giải thích các hiện tượng trong tự nhiên.

**II. NỘI DUNG:**

1. Tính chất của Clo và ứng dụng :

* Học sinh ôn lại các tính chất cơ bản của clo

**Tác dụng kim loại (Fe, Na, Al, Cu…) tạo ra muối clorua**

2Fe + 3Cl2 ⭢2FeCl3

**Tác dụng hidro tạo ra khí hidroclorua (HCl)**

H2 + Cl2 ⭢2 HCl

**Tác dụng nước tạo ra nước clo**

Cl2 + H2O⮀HCl+ HClO

**Tác dụng dung dịch NaOH tạo ra nước Gia-ven**

Cl2 +2 NaOH⭢ NaCl+ NaClO+H2O

* Học sinh xem lại các ứng dụng của clo trong đời sống và sản xuất

**(Nguồn tài liệu: SGK lớp 9, tập học của học sinh)**

1. **Bài tập:**

1/ Hoàn thành các phương trình hóa học sau đây:

NaCl⭢Cl2⭢AlCl3⭢Al(NO3)3⭢Al(OH)3⭢Al2O3⭢Al2(SO4)3⭢AlCl3

⭣

HClO

2/ Người ta dùng MnO2 tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl đặc để điều chế được 11,2l khí clo ở đktc. Sau đó, dẫn toàn bộ lượng khí clo trên qua dung dịch NaOH 2M thì thu được dung dịch gia-ven. Hãy tính:

1. Khối lượng MnO2 cần dùng?
2. Thể tích dung dịch NaOH cần dùng để tác dụng hết lượng khí clo vừa điều chế?
3. Tính chất của các oxit cacbon: CO, CO2

* CO là oxit trung tính, không tác dụng axit, bazo, nước

CO khử các oxit kim loại ở nhiệt độ cao:

3CO + Fe2O3 ⭢2Fe + 3CO2

Khí CO là khí độc, gây ngạt thở

* CO2  là oxit axit , tác dụng nước, dung dịch kiềm tạo 2 muối

CO2+ H2O ⭢H2CO3

CO2+ 2NaOH ⭢Na2CO3 + H2O ( tỉ lệ 1:2)

CO2+ NaOH ⭢NaHCO3 (Tỉ lệ 1:1)

**(Nguồn tài liệu: SGK lớp 9, tập học của học sinh)**

1. **Bài tập:**

3/ Hoàn thành các phương trình hóa học sau đây:

1. CO + Fe3O4 ⭢
2. CO2+ NaOH⭢(Tỉ lệ 1:1)
3. CO2 + Ca(OH)2 ⭢
4. Na2CO3 + HCl ⭢

4/ Dẫn 3,36l khí CO2 tác dụng vừa đủ với 200ml dung dịch NaOH 1,25M. Sau khi phản ứng kết thúc hãy tính khối lượng muối thu được?

**III. CỦNG CỐ VÀ DẶN DÒ:**

- Học sinh ôn tập kiến thức đã học và làm các bài tập vào vở bài tập.

- Nếu câu nào không biết làm thì có thể liên hệ giáo viên bộ môn của mình để hỏi bài. Sau đây là số điện thoại và mail của các thầy cô:

+ Thầy Khánh: 0909988258 hoặc mail: [nguyentakhanh65@gmail.com](mailto:nguyentakhanh65@gmail.com)

+ Cô Liên Châu: 0909765699 hoặc mail: [lienchauttv2003@yahoo.com](mailto:lienchauttv2003@yahoo.com)

+ Cô Nhung: 0963672730 hoặc mail: [bichnhung2008@gmail.com](mailto:bichnhung2008@gmail.com)

+ Cô Hồng Châu: 0918208080 hoặc nguyenhongchau.ttv@gmail.com

………………………………