**TRƯỜNG THCS BỒ ĐỀ**

 **Năm học 2017-2018**

**C©u hái «n tËp häc kú I**

***M«n Ho¸ 9***

## LÝ THUYẾT

1. Mèi quan hÖ gi÷a c¸c lo¹i hîp chÊt v« c¬
2. TÝnh chÊt vËt lý, hãa häc cña kim lo¹i
3. Dãy HĐHH của kim loại , ý nghĩa DHĐHH của kim loại
4. TÝnh chÊt hãa häc cña Al, Fe
5. Hîp kim cña s¾t : Gang – ThÐp ( Thµnh phÇn hãa häc, nguyªn liÖu sx, ph­¬ng ph¸p sx vµ PTHH chÝnh x¶y ra trong lß luyÖn gang vµ lß luyÖn thÐp)
6. ThÕ nµo lµ sù ¨n mßn kim lo¹i vµ BiÖn ph¸p b¶o vÖ kim lo¹i kh«ng bÞ ¨n mßn

**II. BÀI TẬP**

***D¹ng 1. Hoµn thµnh d·y biÕn hãa***

a) Fe FeCl3 Fe(OH)3 Fe2O3  Fe  FeCl2 FeFe3O4

b) Al Al2O3 Al AlCl3  Al(OH)3  Al2(SO4)3  Al(NO3)3

***D¹ng 2: §iÒu chÕ c¸c chÊt***

a) Cho c¸c chÊt K2O, Fe., dd HCl, H2O. ViÕt c¸c PTHH ®iÒu chÕ Fe(OH)3

b) Cho c¸c chÊt Na, Al, dd H2SO4, H2O. ViÕt c¸c PTHH ®iÒu chÕ Al2O3

***D¹ng 3: Nªu hiÖn t­îng vµ gi¶i thÝch c¸c thÝ nghiÖm hãa häc***

a) Cho ®inh s¾t vµo cèc ®ùng dd CuSO4

b) Cho kim lo¹i Al vµo èng nghiÖm ®ùng dd NaOH

c) Khi ®un nãng hçn hîp Fe vµ S

d) Nhá dd CuSO4 vµo dd NaOH

***D¹ng 4: Ph©n biÖt chÊt***

1. Tr×nh bÇy ph­¬ng ph¸p hãa häc ®Ó ph©n biÖt c¸c chÊt sau:NaOH, HCl, H2SO4, NaCl
2. Tr×nh bÇy ph­¬ng ph¸p hãa häc ®Ó ph©n biÖt bét c¸c kim lo¹i sau: Al, Mg, Cu.

***D¹ng 5: Bµi to¸n vËn dông***

 **Bµi 1**: Cho 32,8 g hçn hîp gåm Fe vµ Fe2O3 t¸c dông víi dd HCl 2M,thu ®­îc 4,48 lit khÝ (®ktc)

1. ViÕt c¸c PTHH x¶y ra
2. TÝnh khèi l­îng mçi chÊt cã trong hçn hîp
3. TÝnh thÓ tÝch dd HCl 2M ®· dïng

 **Bµi 2**: Cho 11,2 g hçn hîp Cu vµ Fe t¸c dông víi 200g dd H2SO4 lo·ng d­. Sau ph¶n øng thu ®­îc 2,24 lit khÝ (®ktc)

a) TÝnh thµnh phÇn phÇn tr¨m vÒ khèi l­îng cña mçi kim lo¹i trong hçn hîp

b) TÝnh nång ®é phÇn tr¨m cña dd H2SO4 ®· dïng

c) TÝnh nång ®é phÇn tr¨m cña dd thu ®­îc sau ph¶n øng

**Bµi 3** : Cho 12g oxit kim lo¹i X cã hãa trÞ II t¸c dông võa ®ñ víi 300g ddHCl 7,3%. X lµ kim lo¹i nµo ?

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| BGH duyệtLý Thị Như Hoa | Tổ trưởng CMĐỗ Thúy Giang | Giáo viênĐỗ Thúy Giang |