**Trường TH-THCS Nà Bó Cộng hòa xã hội chủ nghĩa Việt Nam**

**Tổ: KHTN Độc lập- Tự do – Hạnh phúc**

**KIỂM TRA GIỮA KÌ 1**

**Môn: Hóa học 9 – Thời gian 45 phút**

**Năm học 2020 – 2021**

**1. MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA.**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Tên Chủ đề  (nội dung, chương…) | Nhận biết | | | Thông hiểu | | Vận dụng mức độ thấp | | | Vận dụng ở mức cao hơn | | Cộng | |
| TNKQ | TL | | TNKQ | TL | TNKQ | TL | | TNKQ | TL |  | |
| **Tính chất hóa học của bazơ, Tính chất hóa học của muối** | - Tính chất hóa học của bazơ  -Tính chất hóa học của muối  - Viết PTHH, của phản ứng | | |  | |  | | |  | |  | |
| *Số câu*  *Số điểm*  *Tỉ lệ %* | *Số câu 2*  *số điểm 3* | *Số câu 1*  *số điểm 2* | |  |  |  |  | |  |  | *Số câu 3*  *5điểm*  *Tỉ lệ: 50%* | |
| **Mỗi quan hệ giữa các loại hợp chất vô cơ,** |  | | | -Bằng phương pháp hóa học, nhận biết các chất  - Từ tính chất của chất lập được PTHH | |  | | |  | |  | |
| *Số câu*  *Số điểm*  *Tỉ lệ %* |  |  | |  | *Số câu 1,1a*  *số điểm 3* |  |  | |  |  | *Số câu 1,1a*  *3điểm*  *Tỉ lệ: 30%* | |
| **Bài tập, định tính, định lượng**. |  | | |  | | - TÝnh khèi l­îng chÊt tan cã trong n­íc läc.  - TÝnh khèi l­îng chÊt r¾n thu ®­îc sau ph¶n øng | | |  | |  | |
| *Số câu*  *Số điểm*  *Tỉ lệ %* |  |  | |  |  |  | *Số câu 1.b,c*  *số điểm 2* | |  |  | *Số câu 1.b,c*  *2điểm*  *Tỉ lệ: 20%* | |
| *Tổng số câu*  *Tổng số điểm*  *Tỉ lệ %* | *Số câu 3*  *Số điểm 5*  *Tỉ lệ:50%* | | | *Số câu 1,1a*  *Số điểm 3*  *Tỉ lệ:30%* | | *Số câu 1.b,c*  *Số điểm 2*  *Tỉ lệ:20%* | | | | | *Số câu 5*  *Số điểm 10*  *Tỉ lệ:100%* | |
| **Tổ trưởng duyệt :**  **Nguyễn Thị Hằng** | | | | **Ban giám hiệu duyệt :** | | | | | **Giáo viên ra đề**  ***Hoàng Thế Chiến*** | | | |

**2 .Néi dung ®Ò.**

**A. Tr¾c nghiÖm**:(3®)

**C©u 1**(1®): ***Chän******c©u tr¶ lêi ®óng nhÊt trong c¸c c©u sau:***

1. *D·y chÊt nµo sau ®©y t¸c dông víi Ca(OH)2:*

A.Fe(OH)­3 ,Na2SO4, SO3 C. HCl, SO2, CO2

B. CaO , CO2, Na2O D. CaCl2, HCl, SO2

2. *D·y chÊt nµo sau ®©y t¸c dông víi BaCl2 :*

A. AgNO3, NaNO3 C. HNO3, Ba(OH)2

B. AgNO3, H2SO4 D. BaCl2, HCl

**C©u 2**: (2®)

Cho nh÷ng chÊt sau: H2SO4­, BaCl2, NaOH, Al(OH)3 . H·y chän chÊt

thÝch hîp ®iÒn vµo s¬ ®å sau vµ lËp ph­¬ng tr×nh ho¸ häc:

1. Ca(OH)2  + ….…  CaSO4 + 2H2O

2. …… + H2SO4­  Na2SO4 + 2H2O

3. HNO3 + ……  Al(NO3)3 + H2O

4. …. + Na2SO4  BaSO4 + NaCl

**B. Tù luËn**:(7®)

**C©u 1**: (2 ®iÓm)

ViÕt c¸c ph­¬ng tr×nh ho¸ häc thùc hiÖn d·y chuyÓn ho¸ sau:

Al(OH)3 Al2O3 Al2(SO4)3

**C©u 2**: ( 2 ®iÓm)

NhËn biÕt c¸c chÊt sau b»ng ph­¬ng ph¸p ho¸ häc: NaOH, BaSO4, HCl

**C©u 3**: (3 ®iÓm)

Trén dung dÞch cã hoµ tan 0,1 mol CuSO4 g víi mét dung dÞch cã hoµ tan 8 g NaOH. Läc hçn hîp c¸c chÊt sau ph¶n øng, ®­îc kÕt tña vµ n­íc läc. Nung kÕt tña ®Õn khèi l­îng kh«ng ®æi.

a. ViÕt c¸c PTHH x¶y ra.

1. TÝnh khèi l­îng chÊt r¾n thu ®­îc sau ph¶n øng
2. TÝnh khèi l­îng chÊt tan cã trong n­íc läc.

**3. §¸p ¸n vµ biÓu ®iÓm**

**A. Tr¾c nghiÖm**:(3®)

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | | | 2 | | | |
|  | 1 | 2 | 1 | | 2 | 3 | 4 |
|  | C | B | H2SO4 | | NaOH | Al(OH)3 | BaCl2 |

**B. Tù luËn**:(7®)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Câu | Nội dung | Điểm |
| 1 | Al(OH)3 🡪 Al2O3 + H2O  Al2O3 + H2SO4  Al2(SO4)3 + 2H2O | 1  1 |
| 2 | LÊy ë mçi lä mét giät dung dÞch nhá vµo giÊy quú tÝm, nÕu quú tÝm chuyÓn mµu ®á th× ®ã lµ: HCl. NÕu quú tÝm chuyÓn mµu xanh th× ®ã lµ NaOH, ống không chuyển màu thì là BaSO4 (hs có thể dùng phương án khác làm sao đúng với tính chất hóa học của bazơ, muối và axit) | 2 |
| 3 | Sè mol cña NaOH lµ:  n**NaOH =**  a. PTHH:  CuCl2 + 2NaOH Cu(OH)2+ 2NaCl (1)  Cu(OH)2 🡪 CuO + H2O (2)  b. Theo PT(1) vµ (2) ta cã:  nCuCl2 = nCu(OH)2 = nCuO = 0,2 (mol)  VËy ta cã khèi l­îng cña CuO lµ:  mCuCl2= 0,2. 80 = 16 (g)  c. ChÊt tan trong dung dÞch lµ NaCl  Theo PT (1) ta cã: nNaOH = nNaCl = 0,4(mol)  Ta cã: mNaCl = 0,4. 58,5 = 23,4(g) | 0,5  0,5  1  1 |

**4. Đánh giá, nhận xét sau khi chấm bài kiểm tra.**

- Nắm kiến thức:

|  |
| --- |
|  |
|  |

- Kĩ năng vận dụng của HS :

|  |
| --- |
|  |
|  |

- Cách trình bày , diễn đạt :

|  |
| --- |
|  |

Họ và tên: ........................................ **KIỂM TRA GIỮA KÌ 1**

Lớp: ........... Môn: Hóa học 9 - Thời gian: 45'

|  |  |
| --- | --- |
| Điểm | Lời phê của thầy cô giáo |

**A. Tr¾c nghiÖm**:(3®)

**C©u 1**(1®): ***Chän******c©u tr¶ lêi ®óng nhÊt trong c¸c c©u sau:***

1. *D·y chÊt nµo sau ®©y t¸c dông víi Ca(OH)2:*

A.Fe(OH)­3 ,Na2SO4, SO3 C. HCl, SO2, CO2

B. CaO , CO2, Na2O D. CaCl2, HCl, SO2

2. *D·y chÊt nµo sau ®©y t¸c dông víi BaCl2 :*

A. AgNO3, NaNO3 C. HNO3, Ba(OH)2

B. AgNO3, H2SO4 D. BaCl2, HCl

**C©u 2**: (2®)

Cho nh÷ng chÊt sau: H2SO4­, BaCl2, NaOH, Al(OH)3 . H·y chän chÊt

thÝch hîp ®iÒn vµo s¬ ®å sau vµ lËp ph­¬ng tr×nh ho¸ häc:

1. Ca(OH)2  + ….…  CaSO4 + 2H2O

2. …… + H2SO4­  Na2SO4 + 2H2O

3. HNO3 + ……  Al(NO3)3 + H2O

4. …. + Na2SO4  BaSO4 + NaCl

**B. Tù luËn**:(7®)

**C©u 1**: (2 ®iÓm)

ViÕt c¸c ph­¬ng tr×nh ho¸ häc thùc hiÖn d·y chuyÓn ho¸ sau:

Al(OH)3 Al2O3 Al2(SO4)3

**C©u 2**: ( 2 ®iÓm)

NhËn biÕt c¸c chÊt sau b»ng ph­¬ng ph¸p ho¸ häc: NaOH, BaSO4, HCl

**C©u 3**: (3 ®iÓm)

Trén dung dÞch cã hoµ tan 0,1 mol CuSO4 g víi mét dung dÞch cã hoµ tan 8 g NaOH. Läc hçn hîp c¸c chÊt sau ph¶n øng, ®­îc kÕt tña vµ n­íc läc. Nung kÕt tña ®Õn khèi l­îng kh«ng ®æi.

a. ViÕt c¸c PTHH x¶y ra.

1. TÝnh khèi l­îng chÊt r¾n thu ®­îc sau ph¶n øng
2. TÝnh khèi l­îng chÊt tan cã trong n­íc läc.

**Bài Làm :**

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………