ỦY BAN NHÂN DÂN QUẬN 1 **CỘNG HOÀ XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM**

**TRƯỜNG TRUNG HỌC CƠ SỞ Độc lập – Tự do – Hạnh phúc**

 **CHU VĂN AN**

**NỘI DUNG HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC TUẦN 9 MÔN HÓA 9**

**(Từ ngày 8/11 đến ngày 12/11)**

**(Đối với học sinh không thể học tập trực tuyến)**

1. **Tài liệu học tập và Phiếu hướng dẫn học sinh tự học**

**PHIẾU HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC**

|  |  |
| --- | --- |
| **NỘI DUNG** | **GHI CHÚ** |
| **Bài 13: LUYỆN TẬP CHƯƠNG 1: CÁC LOẠI HỢP CHẤT VÔ CƠ** |
| **Hoạt động 1**: ***Đọc tài liệu và thực hiện các yêu cầu.*** | Giải bài tập Hóa học lớp 9 - Bài 13: Luyện tập chương I - Các loại hợp chất  vô cơ - LỚP 9MuốiBaseAcidOxide |
| **Hoạt động 2**:***Kiểm tra, đánh giá quá trình tự học.*****1. Nhận biết****2. Hiểu** | **Câu 1: Hoàn thành chuỗi phương trình hóa học**a/ FeCl2  Fe(OH)2  FeO  FeSO4  Fe(OH)2  Fe(NO3)2b/ FeCl3Fe(OH)3Fe2O3Fe2(SO4)3 FeCl3 Fe(NO3)3**Câu 2: Nêu hiện tượng và viết PTHH**a/ Cho dung dịch HCl vào ống nghiệm chứa dung dịch Na2CO3.b/ Cho dung dịch HCl vào ống nghiệm chứa dung dịch Na2SO3.c/ Cho dung dịch NaOH vào ống nghiệm chứa dung dịch CuSO4.d/ Cho dung dịch NaOH vào ống nghiệm chứa dung dịch FeCl2. **Câu 3: Nhận biết các dung dịch không màu sau bằng phương pháp hóa học:**a/ NaCl, NaOH, Na2SO4 NaNO3 b/ NaNO3, KOH, Na2SO4, KClc/ BaCl2, NaOH, NaNO3, K2SO4 d/ NaCl, Ba(OH)2, KNO3, Na2SO4 |
|  | **Bài 14: TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA BASE VÀ MUỐI** |
| **Hoạt động 1**: ***Đọc tài liệu và thực hiện các yêu cầu.*** | **HS xem video clip thí nghiệm và hoàn thành phiếu thực hành****1. Tính chất hóa học của base****Thí nghiệm 1: Sodium hydroxide tác dụng với muối**Link video: <https://www.youtube.com/watch?v=mO5tRdBG0Z0>**Thí nghiệm 2: Copper (II) hydroxide tác dụng với axit**Link video: <https://www.youtube.com/watch?v=hw6a0WoX3xk>**2. Tính chất hóa học của muối****Thí nghiệm 3: Copper (II) sulfate tác dụng với kim loại**Link video: <https://www.youtube.com/watch?v=2XeZPOH0Twk>**Thí nghiệm 4: Barium chloride tác dụng với muối**Link video: <https://www.youtube.com/watch?v=e0Muyjx0CpY>**Thí nghiệm 5: Barium chloride tác dụng với acid**Link video: <https://www.youtube.com/watch?v=A445QOia54U> |
| **Hoạt động 2**:***Kiểm tra, đánh giá quá trình tự học.*****1.Nhận biết****2. Hiểu** | + Hoàn thành Phiếu Thực Hành (ở dưới) nộp lại cho GVBM+ Hạn chót: 15/11/2021 |

1. **Học sinh ghi chép lại các câu hỏi thắc mắc, các trở ngại của học sinh khi thực hiện các nhiệm vụ học tập.**

Trường:

Lớp:

Họ tên học sinh:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Môn học** | **Nội dung học tập** | **Câu hỏi của học sinh** |
| HÓA 9 | ***Bài 13: Phân bón hóa học******Bài 14: Mối quan hệ giữa các hợp chất vô cơ*** | 1/2/3/1/2/3 |

TRƯỜNG THCS CHU VĂN AN QUẬN 1

**BÀI TƯỜNG TRÌNH**

**THỰC HÀNH THÍ NGHIỆM HÓA HỌC LỚP 9**

**BÀI 14: THỰC HÀNH TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA BASE VÀ MUỐI**

Họ và tên:

Lớp:

Nhóm:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Lời phê của GV | Lý thuyết(3đ) | Vệ sinh – trật tự(2đ) | Thao tác(2đ) | Kết quả thí nghiệm(3đ) | Tổng cộng(10đ) |
|  |  |  |  |  |  |

**TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM:**

1. **Tính chất hóa học của base**
* **Thí nghiệm 1:** Sodium hydroxide tác dụng với dd muối Iron (III) chloride
	1. Hiện tượng:

* 1. Kết luận:

* **Thí nghiệm 2:** Copper (II) hydroxide tác dụng với acid

**CuSO4**

**NaOH**

**H2SO4**

   

* 1. Hiện tượng:

* 1. Kết luận:

1. **Tính chất hóa học của muối**
* **Thí nghiệm 3:** Copper (II) Sulfate tác dụng với kim loại
	1. Hiện tượng:

* 1. Kết luận:



* **Thí nghiệm 4:** Barium chloride tác dụng với dd muối Sodium sulfate
	1. Hiện tượng:

* 1. Kết luận:



* **Thí nghiệm 5:** Barium chloride tác dụng với dd sulfuric acid
	1. Hiện tượng:

* 1. Kết luận:

**LƯU Ý: CÁC NHÓM LÀM TƯỜNG TRÌNH XONG, RỬA DỤNG CỤ THÍ NGHIỆM**

**VÀ DỌN VỆ SINH CHỖ CỦA NHÓM MÌNH**

--------------\*\*\*-------------