|  |  |
| --- | --- |
| Sở GD Thanh hóa  ………………… | **KHẢO SÁT CHẤT LƯỢNG HỌC KÌ II NĂM HỌC 2018-2019**  **Môn: Hóa học - Lớp 8**  Thời gian làm bài: 45 phút (Không kể thời gian giao đề) |

Họ và tên học sinh: ………………………………………………. Lớp:………….

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Số báo danh | Giám thị 1 | Giám thị 2 | Số phách |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Điểm | Giám khảo 1 | Giám khảo 2 | Số phách |

# I.Phần trắc nghiệm ( 4 điểm): khoanh tròn vào một chữ cái đầu câu trả lời đúng

1. Dung dịch bazơ làm quỳ tím chuyển thành màu:

**A.** Xanh **B.** Đỏ **C.** Tím **D.** Vàng

1. Phot pho cháy mạnh trong khí sinh ra chất gì?

**A.**  **B.**  **C.**  **D.** 

1. Trong các hợp chất sau chất nào là axit?

**A.**  **B.**  **C.**  **D.** 

1. Phản ứng thộc loại phản ứng hóa hợp là:

**A.**  **B.** 

**C.**  **D.** 

1. Khi thu khí H2 vào ống nghiệm bằng cách đẩy không khí phải để úp ống nghiệm vì khí H2

**A.** Tan ít trong nước **B.** Nặng hơn không khí

**B.** Nhẹ hơn không khí **D.** Tan nhiều trong nước

1. Khi đưa que đóm tàn đỏ vào miệng ống nghiệm chứa khí ô xi có hiện tượng gì xảy ra?

**A.** Tàn đóm tắt ngay **B.** Không có hiện tượng gì

**B.** Tàn đóm tắt dần **D.** Tàn đóm bùng cháy

1. Thành phần không khí gồm

**A.** 21 % các khí khác, 78% khí ni tơ, 1% Các khí oxi

**B.** 21% khí oxi, 78% khí ni tơ, 1% các khí khác

**C.** 21% khí ni tơ, 78 % khí oxi, 1% các khí khác

**D.** 21% khí nitơ, 78 % các khí khác, 1% khí oxi

1. Dãy chất nào sau đây là bazơ:

**A.**  **B.** 

**B.**  **D.** 

**II.Phần tự luận (6điểm)**

**Bài 1:***(1,0điểm)*:Hoàn thành các phương trình phản ứng sau và cho biết chúng thuộc loại phản ứng nào?

a. 

b. 

**Bài 2:***(2,0điểm)*: Gọi tên các chất có công thức hóa học sau 

**Bài 3:***(3,0điểm)*: Cho 5,4gam bột nhôm tác dụng vừa đủ với 400ml dung dịch 

a. Viết phương trình hóa học xảy ra

b. Tính nồng độ mol/lit của dung dịch HCl đã dùng

c. Lượng khí Hydro thu được ở trên qua bình đựng 32g nung nóng thu được mgam chất rắn.Tính % khối lượng các chất có trong mgam chất rắn?

# KHẢO SÁT CHẤT LƯỢNG HỌC KÌ II NĂM HỌC 2018 - 2019

**Đáp án môn:Hóa học 8**

**Năm học: 2018-2019**

**PhầnI:TRẮC NGHIỆM KHÁCH QUAN (4,0điểm)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 |
| **Đápán** | A | B | B | C | C | D | B | A |

**Phần2:TỰ LUẬN (6điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Bài** | **Nộidung** | **Điểm** |
| **1**  **(1điểm)** | Hoàn thành đúng mỗi phương trình cho 0,25đ  Phân loại đúng mỗi phản ứng cho 0,25đ  a. – Phản ứng hóa hợp  b. – Phản ứng thế | 0,5đ  0,5đ |
| **2**  **(2điểm)** | Gọi tên đúng mỗi chất cho 0,5đ | 2đ |
| **3**  **(3điểm)** | a.PTHH:  b.Đổi    Theo PTHH:  (mol) 2 6 2 3  (mol) 0,2 0,6 0,2 0,3  Ta có  Suy ra  c.Theo PTHH ta có    Phương trình hóa học    Ta có:  dư. Nên chất rắn thu được gồm Cu và CuO dư.  Do đó    Trong m có 8g CuO dư và 19,2g Cu suy ra  ; | 0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ |