|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS THƯỢNG THANH**  **Năm học: 2017 - 2018** | **MỤC TIÊU – MA TRẬN**  **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**  **Môn: KHTN 8**  **(*Thời gian:90 phút)*** |

**I. MỤC TIÊU**

**1, Kiến thức:**  Kiểm tra, đánh giá kiến thức của học sinh sau khi học xong nội dung:

* Chủ đề 17: Phương trình cân bằng nhiệt.

- HS vận dụng để giải các bài tập có hai vật trao đổi nhiệt với nhau.

* Chủ đề 11: Môi trường và biến đổi khí hậu.

- Phân loại được các dạng tài nguyên thiên nhiên.

- Nên được khái niệm biến đổi khí hậu, phân tích được các nguyên nhân và biểu hiện của biến đổi khí hậu.

* Chủ đề 4: Các loại hợp chất vô cơ.
* Nêu được công thức chung và tính chất hóa học của 4 loại hợp chất vô cơ: Oxit, Axit, Bazơ, Muối. Viết được PTHH minh họa.
* Làm được bài toán tính theo PTHH. Vận dụng kiến thức vào giải quyết các hiện tượng thực tế.
* Chủ đề 5: Phi kim.
* Trình bày được tính chất hóa học của phi kim nói chung và Clo, Cacbon nói riêng. Vận dụng kiến thức đó vào giải quyết hiện tượng thực tế.

**2. Kĩ năng:**

+ Kĩ năng tính toán. Kĩ năng làm bài toán tính theo PTHH.

+ Kĩ năng viết PTHH. Kĩ năng làm bài kiểm tra.

+ Kĩ năng vận dụng kiến thức về các hình thức truyền nhiệt để giải thích một số hiện tượng trong cuộc sống.

**3. Thái độ:** Nghiêm túc, cẩn thận trong quá trình làm bài.

**4. Phát triển năng lực:** Năng lực tính toán, năng lực vận dụng kiến thức

**II. MA TRẬN ĐỀ**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Mức độ**  **Nội dung** | | **Nhận biết**  **(30%)** | | **Thông hiểu (35%)** | | **Vận dụng (30%)** | | **Vận dụng cao (5%)** | | **Tổng** |
| **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** |
| **Hóa** | **Chủ đề 4,5** | **2**  **1** |  |  | **2**  **1,5** |  | **1**  **1,5** |  |  | **5**  **4** |
| **Sinh** | **Chủ đề 11** | **1**  **0,5** | **1**  **1** | **1**  **0,5** |  |  |  |  |  | **3**  **2** |
| **Lý** | **Chủ đề 17** | **1**  **0,5** |  | **1**  **0,5** | **1**  **1** |  | **1**  **1,5** |  | **1**  **0,5** | **5**  **4** |
| **Tổng** | | **5**  **3** | | **5**  **3,5** | | **2**  **3** | | **1**  **0,5** | | **13**  **10đ** |

**Ban Giám Hiệu Tổ Chuyên Môn Nhóm Chuyên Môn**

**Đỗ Thị Thu Hoài Nguyễn Thị Nguyệt Nguyễn Thị Nguyệt**

|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS THƯỢNG THANH** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II** |
| **Năm học 2017 -2018**  ***Đề số 1*** | **Môn: KHTN 8**  *Ngày thi: …../4/2018* |
|  | *Thời gian: 90 phút* |

1. **TRẮC NGHIỆM (3,0 điểm):**

**Ghi lại chữ cái đứng trước đáp án đúng vào giấy kiểm tra.**

**Câu 1: *Nguyên nhân gây biến đổi khí hậu:***

|  |  |
| --- | --- |
| A. Núi lửa phun trào. | B. Trồng cây gây rừng. |
| C. Khí thải công nghiệp. | D. Xây dựng các khu bảo tồn để bảo vệ các loài sinh vật. |

**Câu 2: *Tài nguyên nào sau đây thuộc tài nguyên không tái sinh?***

|  |  |
| --- | --- |
| A. Tài nguyên đất. | B. Than đá. |
| C. Tài nguyên nước. | D.Khí đốt thiên nhiên. |

**Câu 3**: ***Dãy chất nào sau đây đều là axit?***

|  |  |
| --- | --- |
| A. HCl, H2SO4, BaO | B. H2SO4, HNO3, HBr |
| C. FeSO4, H2SO4, HNO3 | D. H3PO4, HNO3, HCl |

**Câu 4: *Dãy chất nào sau đây đều là muối?***

|  |  |
| --- | --- |
| A. HCl, BaO, CuSO4, KNO3 | B. SO2, CaO, AgNO3, KCl |
| C. FeSO4, K2SO4, NaNO3, CaCl2 | D. AgNO3, CaSO4 , BaCO3, NaCl |

**Câu 5: *Bức xạ nhiệt không phải là hình thức truyền nhiệt chủ yếu trong trường hợp nào dưới đây?***

1. Sự truyền nhiệt từ Mặt Trời đến Trái Đất.
2. Sự truyền nhiệt từ bếp lò đến người đứng gần bếp lò.
3. Sự truyền nhiệt từ dây tóc bóng đèn điện đang sáng đến vỏ bóng đèn.
4. Sự truyền nhiệt từ nước nóng trong cốc đến thành cốc.

**Câu 6: *Dẫn nhiệt là hình thức truyền nhiệt của***

1. Chất rắn B. Chất lỏng
2. Chất khí D. Chân không

**II) TỰ LUẬN (7,0 điểm)**

**Câu 7 (1 điểm):** Thế nào là biến đổi khí hậu ?

**Câu 8 (0,5 điểm):** Tại sao trong thực tế người ta dùng clo để khử trùng nước sinh hoạt, nước bể bơi?

**Câu 9 (1điểm)***:*Viết phương trình hóa học cho những chuyển đổi hóa học sau:

|  |  |
| --- | --- |
| a) NaOH +....... ------> NaCl +....... | c) Mg(OH)2 + H2SO4------>........+ ....... |
| b) Cu(OH)2 .........+........... | d) Fe + .........------> FeCl2 + ....... |

**Câu 10 (1,5 điểm)**: Cho 20,25 g ZnO tác dụng hết với 250ml dung dịch HCl.

a) Viết phương trình hóa học xảy ra?

b) Tính nồng độ mol của dung dịch HCl đã dùng?

**(Cho biết: Zn = 65, O = 16, H = 1, Cl = 35,5)**

**Câu 11 (1 điểm)**:Tại sao trong ấm đun nước bằng điện, dây đốt nóng được đặt gần sát đáy ấm?

**Câu 12 (1,5 điểm)**:Đổ 4 lít nước đang sôi vào 8 lít nước trong phòng ở 250C. Tính nhiệt độ khi có sự cân bằng nhiệt. Bỏ qua hao phí tỏa ra môi trường. Biết nhiệt dung riêng của nước là 4200J/kg.K.

**Câu 13 (0,5 điểm)**:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Hình 1 vẽ các đường biểu diễn sự thay đổi nhiệt độ theo thời gian của cùng 1 khối lượng nước, đồng, sắt được đun trên những bếp tỏa nhiệt như nhau. Hỏi đường biểu diễn nào tương ứng với nước, đồng, sắt? Tại sao? Biết nhiệt dung riêng của nước, đồng, sắt lần lượt là 4200J/kg.K, 380J/kg.K, 460J/kg.K | | | I  Nhiệt độ  Thời gian  Hình 1  III  II | |
| **Ban giám hiệu**  **Đỗ Thị Thu Hoài** | **Nhóm chuyên môn**  **Nguyễn Thị Nguyệt** | **Người ra đề**  **Nguyễn Thị Nguyệt**    **Nguyễn Thị Quý**  **Phạm Như Trang** | |

|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS THƯỢNG THANH** | **HƯỚNG DẪN CHẤM VÀ BIỂU ĐIỂM** |
| **Năm học 2017 -2018** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II** |
| **ĐỀ SỐ 1** | **MÔN: KHTN 8**  **Thời gian: 90 phút** |

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM ( 3,0 điểm )**

***Mỗi câu đúng đ­ược 0,5 điểm***

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 |
| Đáp án | A,C | B,D | B,D | C,D | D | A |

***Chú ý:* Với những câu trắc nghiệm có 2 đáp án đúng:**

Nếu học sinh trả lời thiếu hoặc thừa đáp án thì không được điểm.

**PHẦN II: TỰ LUẬN ( 7,0 điểm )**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 7**  **(1 điểm)** | - Biến đổi khí hậu là sự thay đổi của khí hậu tự nhiên theo thời gian. Biến đổi khí hậu làm thay đổi thành phần hóa học của bầu khí quyển toàn cầu. Hoạt động của con người trên Trái Đất được cho là nguyên nhân trực tiếp hoặc gián tiếp góp phần làm gia tăng biến đổi khí hậu của Trái Đất. | **1** |
| **Câu 8**  **(0,5 điểm)** | Vì cho khí clo và nước, clo tác dụng với nước sinh ra axit clohiđric và axit hipoclorơ (HClO).  PTHH: Cl2 + H2O HCl + HClO  Axit hipoclorơ (HClO) là một chất có tính oxi hóa mạnh nên có thể tẩy màu và diệt khuẩn. Nên người ta đã dùng clo để khử trùng nước sinh hoạt, nước bể bơi. | **0,25**  **0,25** |
| **Câu 9**  **(1 điểm)** | a. NaOH + HCl NaCl + H2O  b. Cu(OH)2  CuO + H2O  c. Mg(OH)2 + H2SO4 MgSO4 + 2H2O  d. Fe + 2HCl FeCl2 + H2 | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **Câu 10**  **(1,5 điểm)** | a. PTHH: ZnO + 2HCl ZnCl2 + H2O  b. Số mol của 20,25 gam ZnO là:  Theo PT:  Nồng độ mol của dung dịch HCl đã dùng là: | **0,5**  **0,5**  **0,5** |
| **Câu 11**  **(1 điểm)** | Dây đốt nóng được đặt gần sát đáy ấm để tạo ra sự đối lưu. Lớp nước nóng đi lên do có trọng lượng riêng nhỏ hơn, lớp nước lạnh đi xuống do có trọng lượng riêng lớn hơn. Vì vậy, nước nóng đều. | **1** |
| **Câu 12**  **(1,5 điểm)** | - Viết đúng biểu thức nhiệt lượng tỏa ra của nước đang sôi  - Viết đúng biểu thức nhiệt lượng thu vào của nước trong phòng  - Tính đúng nhiệt độ khi có sự cân bằng nhiệt t = 500C | **0,5**  **0,5**  **0,5** |
| **Câu 13**  **(0,5 điểm)** | Q = m.c.Δt  Theo đề bài Qsắt = Qđồng = Q nước; msắt = mđồng = m nước  Mà c nước > csắt > cđồng ⇒ Δt nước < Δt sắt < Δt đồng  ⇒ I : đồng, II: sắt, III: nước | **0,5** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ban giám hiệu**  **Đỗ Thị Thu Hoài** | **Tổ chuyên môn**  **Nguyễn Thị Nguyệt** | **Nhóm chuyên môn**  **Nguyễn Thị Nguyệt**  **Nguyễn Thị Quý**  **Phạm Như Trang** |

|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS THƯỢNG THANH** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II** |
| **Năm học 2017 -2018**  ***Đề số 2*** | **Môn: KHTN 8**  **Ngày thi: …../4/2018** |
|  | *Thời gian: 90 phút* |

1. **TRẮC NGHIỆM (3,0 điểm):**

**Ghi lại chữ cái đứng trước đáp án đúng vào giấy kiểm tra.**

**Câu 1: *Các biện pháp làm giảm nhẹ biến đổi khí hậu:***

|  |  |
| --- | --- |
| A. Hạn chế sử dụng nhiên liệu hóa thạch. | B. Ngăn chặn nạn chặt phá rừng. |
| C. Sử dụng thuốc bảo vệ thực vật bừa bãi. | D. Xả chất thải công nghiệp, sinh hoạt xuống sông, hồ… |

**Câu 2: *Tài nguyên nào sau đây thuộc tài nguyên tái sinh?***

|  |  |
| --- | --- |
| A. Than đá. | B. Tài nguyên đất. |
| C. Khí đốt thiên nhiên. | D.Tài nguyên nước. |

**Câu 3**: ***Dãy chất nào sau đây đều là oxit?***

|  |  |
| --- | --- |
| A. K2O, SiO2, MgO | B. CuO, H2SO4, BaO |
| C. SO2, CO2, FeO | D. Na2O, CaO, NaCl |

**Câu 4: *Dãy chất nào sau đây đều là bazơ?***

|  |  |
| --- | --- |
| A. KOH, Ca(OH)2, CaO | B. KOH, Ca(OH)2, Fe(OH)3 |
| C. FeSO4, Ba(OH)2, Mg(OH)2 | D. Ba(OH)2, Fe(OH)2, NaOH |

**Câu 5: *Bức xạ nhiệt không phải là hình thức truyền nhiệt chủ yếu trong trường hợp nào dưới đây?***

1. Sự truyền nhiệt từ Mặt Trời đến Trái Đất.
2. Sự truyền nhiệt từ nước nóng trong cốc đến thành cốc.
3. Sự truyền nhiệt từ bếp lò đến người đứng gần bếp lò.
4. Sự truyền nhiệt từ dây tóc bóng đèn điện đang sáng đến vỏ bóng đèn.

**Câu 6: *Dẫn nhiệt là hình thức truyền nhiệt của***

1. Chất khí B. Chất lỏng

C. Chất rắn D. Chân không

**II) TỰ LUẬN (7,0 điểm)**

**Câu 7 (1 điểm):** Nêu nguyên nhân gây biến đổi khí hậu?

**Câu 8 (0,5 điểm):** Tại sao trong thực tế người ta dùng clo để khử trùng nước sinh hoạt, nước bể bơi?

**Câu 9 (1 điểm)***:*Viết phương trình hóa học cho những chuyển đổi hóa học sau:

|  |  |
| --- | --- |
| a) KOH +....... ------> KCl +....... | c) Cu(OH)2 + H2SO4------>........+ ....... |
| b) Mg(OH)2  .........+........... | d) Zn + .........------> ZnCl2 + ....... |

**Câu 10 (1,5 điểm)**: Cho 5,6 g Fe tác dụng hết với 200g dd HCl.

a) Tính nồng độ phần trăm của dung dịch HCl đã dùng?

b) Tính thể tích khí thoát ra (đktc)?

**(Cho biết: Zn = 65, O = 16, H = 1, Cl = 35,5)**

**Câu 11** **(1 điểm)**: Tại sao về mùa đông mặc nhiều áo mỏng thì ấm hơn mặc một áo dày ?

**Câu 12** **(1,5 điểm)**: Thả một quả cầu đồng khối lượng 600g được nung nóng tới 150oC vào một cốc nước ở 30oC. Sau một thời gian, nhiệt độ của quả cầu và của nước đều bằng 40oC. Biết nhiệt dung riêng của đồng là 380J/kg.K và nhiệt dung riêng của nước là 4200J/kg.K. Tính nhiệt lượng mà đồng tỏa ra và khối lượng của nước? Cho rằng chỉ xảy ra sự trao đổi nhiệt giữa quả cầu đồng và nước.

**Câu 13 (0,5 điểm)**:

|  |  |
| --- | --- |
| Hình 1 vẽ các đường biểu diễn sự thay đổi nhiệt độ theo thời gian của cùng 1 khối lượng nước, đồng, sắt được đun trên những bếp tỏa nhiệt như nhau. Hỏi đường biểu diễn nào tương ứng với nước, đồng, sắt? Tại sao? Biết nhiệt dung riêng của nước, đồng, sắt lần lượt là 4200J/kg.K, 380J/kg.K, 460J/kg.K | I  Nhiệt độ  Thời gian  Hình 1  III  II |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ban giám hiệu**  **Đỗ Thị Thu Hoài** | **Nhóm chuyên môn**  **Nguyễn Thị Nguyệt** | **Người ra đề**  **Nguyễn Thị Nguyệt**  **Nguyễn Thị Quý**  **Phạm Như Trang** |

|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS THƯỢNG THANH** | **HƯỚNG DẪN CHẤM VÀ BIỂU ĐIỂM** |
| **Năm học 2017 -2018** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II** |
| **ĐỀ SỐ 2** | **MÔN: KHTN 8**  **Thời gian: 90 phút** |

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM ( 3,0 điểm )**

***Mỗi câu đúng đ­ược 0,5 điểm***

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 |
| Đáp án | A,B | B,D | A,C | B,D | B | C |

***Chú ý:* Với những câu trắc nghiệm có 2 đáp án đúng:**

Nếu học sinh trả lời thiếu hoặc thừa đáp án thì không được điểm.

**PHẦN II: TỰ LUẬN ( 7,0 điểm )**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 7**  **(1 điểm)** | - Nguyên nhân do tự nhiên:  + Nguyên nhân gây biến đổi khí hậu do tự nhiên như: Thay đổi cường độ sáng của Mặt Trời, hoạt động núi lửa, thay đổi dòng chảy của đại dương, thay đổi chuyển động của Trái Đất, ........  - Nguyên nhân do con người:  + Nguyên nhân chính làm biến đổi khí hậu trái đất là do sự gia tăng các hoạt động của con người thải ra khí nhà kính ( khí tải ra từ hoạt động sản xuất, giao thông,...) . Hoạt động khai thác quá mức các hệ sinh thái, nhất là hệ sinh thái rừng, biển làm gia tăng khả năng hấp thụ khí nhà kính trong bầu khí quyển của các hệ sinh thái đó. | **0,5**  **0,5** |
| **Câu 8**  **(0,5 điểm)** | Vì cho khí clo và nước, clo tác dụng với nước sinh ra axit clohiđric và axit hipoclorơ (HClO).  PTHH: Cl2 + H2O HCl + HClO  Axit hipoclorơ (HClO) là một chất có tính oxi hóa mạnh nên có thể tẩy màu và diệt khuẩn. Nên người ta đã dùng clo để khử trùng nước sinh hoạt, nước bể bơi. | **0,25**  **0,25** |
| **Câu 9**  **(1 điểm)** | a. KOH + HCl KCl + H2O  b. Mg(OH)2  MgO + H2O  c. Cu(OH)2 + H2SO4 CuSO4 + 2H2O  d. Zn + 2HCl ZnCl2 + H2 | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **Câu 10**  **(1,5 điểm)** | a. PTHH: Fe + 2HCl FeCl2 + H2  b. Số mol của 5,6 gam Fe là:  Theo PT:    Nồng độ phần trăm của dung dịch HCl cần dùng là: | **0,5**  **0,5**  **0,5** |
| **Câu 11**  **(1 điểm)** | Vì giữa các áo mỏng có lớp không khí. Mà không khí là chất dẫn nhiệt kém. Khi mặc nhiều áo mỏng, nhiệt từ cơ thể truyền ra môi trường qua nhiều lớp không khí nên thoát nhiệt ít hơn mặc một áo dày | **1** |
| **Câu 12**  **(1,5 điểm)** | - Tính được nhiệt lượng tỏa ra của đồng Qđồng = 25080J  - Tính được nhiệt lượng thu vào của nước  - Tính được khối lượng của nước m2 ≈ 0,6kg | **0,5**  **0,5**  **0,5** |
| **Câu 13**  **(0,5 điểm)** | Q = m.c.Δt  Theo đề bài Qsắt = Qđồng = Q nước; msắt = mđồng = m nước  Mà c nước > csắt > cđồng ⇒ Δt nước < Δt sắt < Δt đồng  ⇒ I : đồng, II: sắt, III: nước | **0,5** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ban giám hiệu**  **Đỗ Thị Thu Hoài** | **Tổ chuyên môn**  **Nguyễn Thị Nguyệt** | **Nhóm chuyên môn**  **Nguyễn Thị Nguyệt**  **Nguyễn Thị Quý**  **Phạm Như Trang** |