|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO****HUYỆN XUÂN TRƯỜNG** | **ĐỀ KHẢO SÁT GIỮA HỌC KÌ II****NĂM HỌC 2024 - 2025****Môn Khoa học tự nhiên lớp 8 THCS***Thời gian làm bài: 60 phút, không kể thời gian phát đề*(Đề khảo sát gồm: 03 trang) |

**PHẦN I. Trắc nghiệm nhiều phương án lựa chọn: Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 12. Mỗi câu hỏi thí sinh chỉ chọn một phương án trả lời**

**Câu 1.** Có thể làm nhiễm điện cho một vật bằng cách

A. Cọ xát vật          B. Nhúng vật vào nước đá

C. Cho chạm vào nam châm         D. Nung nóng vật

**Câu 2.** Các dụng cụ nào sau đây không phải là nguồn điện:

A. Pin B. Ắc – qui

C. Đi – na – mô xe đạp D. Quạt điện

**Câu 3.** Nếu ta chạm vào dây điện trần (không có lớp cách điện) dòng điện sẽ truyền qua cơ thể gây co giật, bỏng thậm chí có thể gây chết người là do:

A. Tác dụng nhiệt của dòng điện B. Tác dụng sinh lí của dòng điện

C. Tác dụng từ của dòng điện D. Tác dụng hóa học của dòng điện

**Câu 4.** Đơn vị nào sau đây *không phải* là đơn vị đo hiệu điện thế?

A. Vôn (V) B. Milivôn (mV)

C. Ampe (A) D. Kilovôn (kV)

**Câu 5.** Thành phần phân tử của base gồm

A. một nguyên tử kim loại liên kết với một hoặc nhiều nhóm -OH

B. một nguyên tử kim loại liên kết với nhiều nhóm -OH

C. một hay nhiều nguyên tử kim loại liên kết với một hoặc nhiều nhóm -OH

D. một nguyên tử kim loại liên kết với nhiều nhóm -OH

**Câu 6**: Trong số các base sau đây, base nào là base tan trong nước?
A.Fe(OH)2 B. NaOH C. Cu(OH)2  D.Fe(OH)3

**Câu 7.** Trong các oxide sau, oxide acid là

A. CuO B. Fe2O3 C. P2O5  D. KOH
**Câu 8.** Trong các chất sau: CaCO3, CuO, SO2, NaCl, BaO, HCl, H2SO4, ZnO. Số các chất thuộc loại oxide là

A. 3 B. 4 C. 5 D.6

**Câu 9.** Đồ uống nào dưới đây gây hại cho hệ thần kinh ?

A. Nước khoáng. B. Nước lọc. C. Rượu. D. Sinh tố chanh leo

**Câu 10.** Trong cơ thể người, tuyến nội tiết nào đóng vai trò chỉ đạo hoạt động của hầu hết các tuyến nội tiết khác ?

A. Tuyến sinh dục. B. Tuyến yên. C. Tuyến giáp. D. Tuyến tuỵ.

**Câu 11.** Vào mùa hè, để chống nóng thì chúng ta cần lưu ý điều nào sau đây?

1. Sử dụng áo chống nắng, đội mũ và đeo khẩu trang khi ra đường
2. Mặc quần áo thoáng mát, tạo điều kiện cho da toả nhiệt
3. Bôi kem chống nắng khi đi bơi, tắm biển
4. Tất cả các phương án trên

**Câu 12.** Có thể xếp con người vào nhóm nhân tố sinh thái nào?

A. Vô sinh. B. Hữu sinh. C. Hữu sinh và vô sinh. D. Hữu cơ.

**PHẦN II. Trắc nghiệm đúng sai: Thí sinh trả lời từ câu 13 đến câu 15. Trong mỗi ý a), b), c), d) ở mỗi câu, thí sinh chọn đúng hoặc sai.**

**Câu 13.** Khi nói về sự nhiễm điện do cọ xát, một học sinh cho rằng:

a. Thanh nam châm luôn bị nhiễm điện do nó hút được vụn sắt.

b. Khi cọ xát thanh thuỷ tinh vào mảnh vải lụa thì cả hai vật đều bị nhiễm điện.

c. Đưa một chiếc đũa nhựa sau khi cọ xát vào mảnh vải len lại gần các vụn giấy thì nó đẩy các vụn giấy ra xa.

d. Muốn biết một vật có bị nhiễm điện hay không, ta đưa vật đó lại gần các mẩu giấy vụn thì nó hút các vụn giấy

**Câu 14.**

a. Dung dịch NaOH làm quỳ tím hóa xanh?
b. Trong dạ dày độ pH luôn lớn hơn 7

c. Trong nông nghiệp, để khử chua đất trồng trọt người ta rắc vôi bột ( CaO )

d. Oxide lưỡng tính tác dụng được với dung dịch acid nhưng không tác dụng được với dung dịch base.

**Câu 15.**

a. Trung ương thần kinh bao gồm não và tủy sống

b. Da cần được bảo vệ khỏi ánh nắng mặt trời vì tia cực tím có thể gây hại cho da.

c. Nhiệt độ không ảnh hưởng đến sự sinh trưởng của động vật.

d. HIV là bệnh lây qua đường tình dục

**PHẦN III. Trắc nghiệm trả lời ngắn: Thí sinh trả lời từ câu 16 đến câu 19**

**Câu 16.** Đo cường độ dòng điện chạy qua đèn điện người ta dùng dụng cụ gì?

**Câu 17.** Chất còn thiếu trong phương trình hóa học sau là:

? + O2 → Al2O3

**Câu 18.** Để nhận biết dung dịch NaOH với dung dịch Ca(OH)2$ $người ta dùng chất nào ?

**Câu 19.** Bệnh nào liên quan đến sự thiếu hụt hoặc rối loạn hoạt tính của hoocmôn Insulin.?

**PHẦN IV: Tự luận. Viết câu trả lời hoặc lời giải cho các bài tập sau**

**Câu 20.** Vẽ sơ đồ mạch điện gồm:nguồn điện 1 pin, 1 công tắc đóng, 1 bóng đèn và các dây dẫn.

**Câu 21.** Trung hòa 200ml dung dịch Ca(OH)2 0,2M người ta đã sử dụng dung dịch HCl 0,5M

a. Viết phương trình hóa học của phản ứng trên?

b. Tính thể tích dung dịch HCl đã dùng ?

c. Tính nồng độ mol của dung dịch muối sau phản ứng ?

**Câu 22.**

a. Hệ sinh dục có chức năng gì ?

b. Nêu 3 biện pháp tránh thai và tác dụng của mỗi biện pháp đó ?