

## KIỂM TRA THỬ 60 PHÚT (TV)

### 1/ Kể tên

- a/ Kể tên ba cách truyền nhiệt khác nhau.
- b/ Kể tên một số vật liệu dẫn nhiệt tốt, kém.
- c/ Nêu một ví dụ thực tế cho mỗi hiện tượng: dẫn nhiệt, đối lưu, bức xạ nhiệt.

### 2/ Giải thích hiện tượng:

- a/ Cầm thìa kim loại khuấy nước nóng, phần tay cầm cũng nóng lên.
- b/ Khi bật bóng đèn bàn học em có cảm giác nóng
- c/ Điều hòa thường gắn ở vị trí trên cao của căn phòng
- d/ Nhúng giấy quỳ tím vào dung dịch acetic acid
- e/ Nhỏ vài giọt phenolphthalein vào dung dịch NaOH, sau đó cho từ từ dd  $H_2SO_4$  đến dư vào.

### 3/ Phát biểu:

- a/ Khái niệm muối
- b/ Khái niệm oxide
- c/ Khái niệm quần xã sinh vật
- d/ Khái niệm nhân tố sinh thái

### 4/ Nêu 2 nguyên nhân cho mỗi ý

- a/ Nguyên nhân ô nhiễm môi trường
- b/ Nguyên nhân mất cân bằng tự nhiên

### 5/ Nêu 3 biện pháp cho mỗi ý

- a/ Sử dụng hợp lí phân bón hóa học
- b/ Thích ứng biến đổi khí hậu
- c/ Chống mất cân bằng tự nhiên

### 6/ Bài tập

**B1.** Phân hủy 0,1 mol  $KClO_3$  thu được 3L khí  $O_2$  (đkc). Tính hiệu suất của phản ứng.

**B2.** Cho 0,2 mol Zn tác dụng với dd HCl, thu được 3,5L khí  $H_2$  (đkc). Tính hiệu suất của p/u

## KIỂM TRA THỬ 60 PHÚT (NDU)

### 1/ Kể tên

- a/ Kể tên ba cách truyền nhiệt khác nhau.
- b/ Kể tên một số vật liệu cách nhiệt tốt, kém.
- c/ Các loại phân bón đã học cùng thành phần chính của phân

### 2/ Giải thích hiện tượng:

- a/ Cầm thìa kim loại khuấy nước nóng, phần tay cầm cũng nóng lên.
- b/ Khi bật bóng đèn bàn học em có cảm giác nóng
- c/ Điều hòa thường gắn ở vị trí trên cao của căn phòng

### 3/ Phát biểu:

- a/ Nêu 2 TCHH của muối và viết 2 PTHH tương ứng với tính chất.
- b/ Lấy 4 ví dụ về phản ứng tạo ra oxide PK và oxide KL
- c/ Khái niệm quần thể sinh vật, ví dụ
- d/ Khái niệm chuỗi, lưới thức ăn, ví dụ (vẽ sơ đồ)

### 4/ Nêu 3 biện pháp cho mỗi ý

- a/ Phòng chống bệnh lây qua đường sinh dục
- b/ Chống ô nhiễm môi trường

### 5/ Bài tập

**B1** . Một hỗn hợp gồm Cu và Zn có khối lượng 12,85g. Sau khi cho hỗn hợp này tác dụng với lượng dư dd  $H_2SO_4$  loãng thì thu được 1,24 lít khí  $H_2$  (đkc). Xác định % khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp ban đầu

**B2**: : Nung nóng 6,7g hh  $CaCO_3$  và  $MgCO_3$ , sau khi p/ư kết thúc, thu được 3,4g hh 2 oxide và khí  $CO_2$ .

- a/ Tính % kl mỗi muối trong hỗn hợp ban đầu
- b/ Tính thể tích khí  $CO_2$  (đkc) tạo thành sau p/ư

**B3**: Cho 3,04g hh NaOH và KOH tác dụng với dd HCl, thu được 4,15g các muối chloride. Tính % mỗi hydroxide trong hỗn hợp

**B4**: Hoàn thành PTHH

