BÀI 2. PHẢN ỨNG HOÁ HỌC
PHIẾU HỌC TẬP SỐ 1

I. Trắc nghiệm: Chọn đáp án đúng nhất trong các đáp án sau

Câu 1: Hòa tan đường vào nước là:

A. Phản ứng hóa học B. Phản ứng tỏa nhiệt

C. Phản ứng thu nhiệt D. Sự biến đổi vật lý

Câu 2: Hiện tượng nào là hiện tượng hoá học trong các hiện tượng thiên nhiên sau đây?

A. Sáng sớm, khi mặt trời mọc sương mù tan dần

B. Hơi nước trong các đám mây ngưng tụ và rơi xuống tạo ra mưa

C. Nạn cháy rừng tạo khói đen dày đặc gây ô nhiễm môi trường

D. Khi mưa dông thường có sấm sét

Câu 3: Trong các thí nghiệm sau đây với một chất, thí nghiệm nào có sự biến đổi hoá học?

A. Hoà tan một ít chất rắn màu trắng vào nước lọc để loại bỏ các chất bẩn không tan được dung dịch

B. Đun nóng dung dịch, nước chuyển thành hơi, thu được chất rắn ở dạng hạt màu trắng

C. Mang các hạt chất rắn nghiền được bột màu trắng

D. Nung bột màu trắng này, màu trắng không đổi nhưng thoát ra một chất khí có thể làm đục nước vôi trong

Câu 4: Trong các trường hợp sau, trường hợp không phải biến đổi hóa học?

A. Rượu để trong chai không kín bị cạn dần B. Iron cho tác dụng với Oxygen tạo ra khí SO_2

C. Sodium cháy trong không khí thành Na_2O D. Tất cả đáp án

Câu 5: Các hiện tượng sau đây, hiện tượng nào có sự biến đổi hoá học:

(1) Iron được cắt nhỏ từng đoạn và tán thành đinh

(2) Vành xe đạp bằng Iron bị phủ một lớp gỉ là chất màu nâu đỏ

(3) Rượu để lâu trong không khí thường bị chua

(4) Đèn tín hiệu chuyển từ màu xanh sang màu đỏ

(5) Dây tóc trong bóng đèn điện nóng và sáng lên khi dòng điện đi qua

A. (1), (2), (3), (4) B. (1), (2), (4), (5) C. (2), (3) D. (1), (3), (4), (5)

Câu 6: Phản ứng hóa học là

A. Quá trình biến hợp chất thành đơn chất.

B. Quá trình biến đổi trạng thái của chất.

C. Quá trình biến đổi chất này thành chất khác.

D. Quá trình biến một chất thành nhiều chất.

Câu 7: Chất được tạo thành sau phản ứng hóa học là:

A. Chất phản ứng B. Chất lỏng C. Chất sản phẩm D. Chất khí

Câu 8: Trong phản ứng hóa học, liên kết giữa các phân tử như thế nào

A. Không thay đổi B. Thay đổi

C. Có thể thay đổi hoặc không D. Đáp án khác

LIVEWORKSHEETS

Câu 9: Trong số quá trình và sự việc dưới đây, đâu là hiện tượng vật lí:

(1) Hoà tan muối ăn vào nước ta được dung dịch muối ăn.

(2) Có thể lặp lại thí nghiệm với chất vừa dùng để làm thí nghiệm trước đó

(3) Cồn để trong lọ không kín bị bay hơi

(4) Nước bị đóng băng hai cực Trái đất

(5) Cho vôi sống CaO hoà tan vào nước

A. (1), (2), (3), (4) B. (1), (2), (4) C. (2), (3), (4) D. (1), (4), (5)

Câu 10: Trong phản ứng: Magnesium + Sulfuric acid → Magnesium sulfate + khí hydrogen. Magnesium sulfate là:

A. Chất phản ứng B, Sản phẩm C. Chất xúc tác D. Môi trường

Câu 11: Trong phản ứng sau chất nào là sản phẩm ?

Hydrochloric acid + potassium carbonate → potassium chloride + carbon dioxide + nước

A. Hydrochloric acid, Sodiumchloride B. Potassiumchloride, carbon dioxide

C. Carbon dioxide, nước D. Potassiumchloride, carbon dioxide, nước

Câu 12: Iron để trong không khí một thời gian sẽ bị gỉ do tác dụng với khí Oxygen trong không khí tạo ra Oxide Iron từ (gỉ Sắt). Trong phản ứng trên, chất tham gia phản ứng là?

A. Không khí. B. Iron và không khí. C. Oxide Iron từ. D. Iron và khí oxygen.

II. Tự luận

Câu 1. Viết phương trình chữ biểu diễn các phản ứng hóa học sau bằng cách kéo thả các chất vào vị trí tương ứng

a. Bỏ quả trứng vào dung dịch acid chloride thấy sủi bọt ở vỏ trứng. Biết rằng acid chloride đã tác dụng với Calcium carbonate (chất này trong vỏ trứng) tạo ra Calcium chloride (chất này tan), nước và khí carbon dioxide thoát ra.

…… + ……. → …… + …….

b. Cồn cháy được là do phản ứng với khí oxygen, tạo ra khí carbon dioxide và hơi nước.

…… + ……. → …… + …….

c. Khi nung potassium permanganate ở nhiệt độ cao người ta thu được các sản phẩm là dipotassium permanganate; mangan dioxide và oxygen

…… → ……. + ……. + …….

d. Đốt Phosphorus trong Oxygen thu được chất diphosphorus pentaoxide.

…… + ……. → ……..

e. Khi nung đá vôi ở nhiệt độ cao người ta thu được các sản phẩm là carbon dioxide và Calcium Oxide.

…… …→ ……..… + …….

f. Iron cháy trong oxygen, không có ngọn lửa nhưng sáng chói tạo ra hạt nhỏ nóng chảy màu nâu là Oxide Iron từ

…… + ……. → …….

LIVEWORKSHEETS