PHIẾU HỌC TẬP TƯƠNG TÁC SỐ 1

BÀI 8: ACID (KHOA HỌC TỰ NHIÊN 8)

Họ và tên học sinh: .....

Lớp: .....

Bài 1 Điền từ thích hợp vào chỗ trống

Yêu cầu: Điền từ hoặc cụm từ phù hợp vào các khoảng trống dưới đây.

1. Phân tử acid gồm có một hay nhiều nguyên tử (1) ..... liên kết với gốc acid. Khi tan trong nước, acid tạo ra ion (2) ..... .
2. Dung dịch acid làm giấy quỳ tím chuyển sang màu (3) ..... .
3. Dung dịch acid tác dụng với một số kim loại tạo thành (4) ..... và giải phóng khí (5) ..... .

Bài 2 Phân loại và nhận biết công thức, tên gọi của Acid

Yêu cầu: Nối hoặc sắp xếp các ô ở Khung A vào vị trí tương ứng ở Khung B.

Khung A (Thẻ thông tin)	Khung B (Nội dung phân loại)
HCl	Acid có trong dịch vị dạ dày người: Công thức hóa học: _____ Tên gọi: _____
H_2SO_4	
Hydrochloric acid	Acid có trong dung dịch ắc quy ô tô: Công thức hóa học: _____ Tên gọi: _____
Sulfuric acid	

Bài 3 Ghép nối tên Acid với ứng dụng tương ứng

Yêu cầu: Nối tên loại Acid ở Cột A với Ứng dụng thực tế phù hợp ở Cột B.

Cột A (Tên Acid)	Cột B (Ứng dụng)
1. Acetic acid (CH_3COOH)	A. Dùng để tẩy gỉ thép, làm chất tẩy rửa.
2. Hydrochloric acid (HCl)	B. Thành phần chính trong giấm ăn (nồng độ 2 – 5%).
3. Sulfuric acid (H_2SO_4)	C. Sản xuất phân bón, chất dẻo, dung dịch ắc quy.

Bài 4 Hoàn thành phương trình hóa học

Yêu cầu: Chọn hoặc điền sản phẩm đúng để hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

1. $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 +$ .....
2. $Fe + H_2SO_4\ (loãng) \rightarrow$ ..... $+ H_2 \uparrow$

Ghi nhớ!

Acid có nhiều ứng dụng quan trọng trong đời sống và sản xuất. Hãy học tập và sử dụng acid một cách an toàn, hiệu quả!

LIVEWORKSHEETS