

PHIẾU HỌC TẬP SỐ 1

Họ và tên:.....Lớp:.....

Câu 1: Điền từ còn thiếu vào dấuhoàn thành nội dung quy tắc xác định số oxi hóa:

Quy tắc 1: Trong đơn chất, số oxi hóa của nguyên tử bằng:.....

Quy tắc 2: Trong phân tử hợp chất, thông thường số oxi hóa của của hydrogen là, số oxi hóa của oxygen là, kim loại thường có số oxi hóa, nhóm IA, IIA và Aluminum có số oxi hóa lần lượt là, và.....

Quy tắc 3: Trong hợp chất tổng số oxi hóa của các nguyên tử bằng.....

Quy tắc 4: Trong ion đơn nguyên tử, số oxi hóa của nguyên tử bằngcủa ion. Trong ion đa nguyên tử,số oxi hóa của các nguyên tử bằng..... của ion.

Câu 2: Số oxi hóa của Na là

- A. +1
- B. 0
- C. +2
- D. -1

Câu 3: Hoàn thành chỗ trống sau: Gọi nguyên tố chưa biết số oxi hóa là x

Ví dụ: $K\overset{x}{Mn}O_4$: $1.1 + x.1 - 2.4 = 0 \rightarrow x = +7$

$K\overset{x}{Cl}O_3$: $1. + x. - 2. = \rightarrow x =$

$\overset{x}{N}H_4^+$: $x. + 1. = \rightarrow x =$

$\overset{x}{S}O_4^{2-}$: $x. - 2. = \rightarrow x =$

Câu 4: Ghép nối số oxi hóa của các nguyên tử Fe trong các hợp chất sau:

Fe	FeO	Fe ₂ O ₃	Fe ₃ O ₄
+8/3	+3	+2	0