

Bài 1 trang 74 SGK Hóa 10

Đề bài:

Số oxi hóa của nitơ trong NH_4^+ , NO_2^- , và HNO_3 lần lượt là:

A. +5, -3, +3.

B. -3, +3, +5

C. +3, -3, +5

D. +3, +5, -3.

Lời giải:

Trong hầu hết các hợp chất lấy

H có hóa trị I \Rightarrow số oxi hóa là +1

O có hóa trị II \Rightarrow số oxi hóa là -2

Tất cả các kim loại kiềm, kiềm thổ có hóa trị ứng với số nhóm trong bảng tuần hoàn \Rightarrow có số oxi hóa + 1; + 2

Nguyên tử luôn trung hòa về điện \Rightarrow tổng số oxi hóa của các chất trong phân tử = 0 \Rightarrow từ đó tính được số oxi hóa của các chất chưa biết.

Như vậy, số oxi hóa của nitơ trong NH_4^+ , NO_2^- , và HNO_3 lần lượt là -3, +3, +5.

\Rightarrow **Đáp án B**