

SỐ OXI HOÁ (SOH)

SỐ OXI HÓA

1- Số oxi hóa (SOH) của đơn chất =

2- Tổng SOH của hợp chất = TỔNG (SOH nguyên tố x SỐ NGUYÊN TỬ) =

3- Trong hầu hết hợp chất, SOH của H =

4- Trong hầu hết hợp chất, của O =

(trừ các hợp chất của H với kim loại như NaH , CaH_2 , thì H có số oxi hóa -1).

(trừ một số trường hợp như H_2O_2 , F_2O , oxi có số oxi hóa lần lượt là : -1, +2).

5- SOH của ion =

XÁC ĐỊNH SỐ OXI HÓA

6- Na

7- O_2

8- N_2

9- Fe_2O_3 có O: số oxi hóa là.....

Giả sử SOH của Fe là x.

=> Biểu thức: $x \cdot 2 + \dots \cdot 3 = 0$

=> x =

10- MnO_2 : giả sử Mn có SOH là x

=> Biểu thức: $x + \dots \cdot 2 =$

=> x =

11- HClO_3 có H: số oxi hóa là.....

O có SOH là

Giả sử SOH của Cl là x.

=> Biểu thức:

$\dots \cdot 1 + \dots \cdot 1 + \dots \cdot 3 = 0$

=> x =

12- NO_3^- : O có SOH là

ion có SOH là

giả sử N có SOH là x

=> Biểu thức: $x + \dots \cdot 3 =$

=> x =

13- KMnO_4 : K có số hóa là.....

O có số oxi hoá là

giả sử Mn có số oxi hóa là x

=> $\dots \cdot 1 + x + \dots \cdot 4 = \dots$

=> x =

14- $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$: Na có số hóa là.....

O có số oxi hoá là

giả sử Cr có số oxi hóa là x

=> $\dots \cdot 2 + x + \dots \cdot 7 = \dots$

=> x =