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, CaH2, thì H có số oxi hóa -1).

(trừ một số trường hợp như H2O2, F2O, oxi có số oxi hóa lần lượt là : -1, +2).

5- SOH của ion = ...

XÁC ĐỊNH SỐ OXI HÓA

6- Na

7- O2

8- N2

9- Fe2O3 có O: số oxi hóa là.....

Giả sử SOH của Fe là x.

=> Biểu thức: x.2 + ...3 = 0

=> x = ...

10- MnO2: gs Mn có SOH là x

=> Biểu thức: x. + . 2 =

=> x = ...

11- HClO3 có H: số oxi hóa là.....

O có SOH là .....

Giả sử SOH của Cl là x.

=> Biểu thức:

..... .1 + ...1 +..... .3 = 0

=> x = ...

12- NO3 - : O có SOH là .....

ion có SOH là .....

gs N có SOH là x

=> Biểu thức: x. + . 3 =

=> x = ...

13-KMnO4: K có số hóa là.....

O có số oxi hoá là .....

giả sử Mn có số oxi hóa là x

=> ..... .1 +x . ..... + ... 4 = ...

=> x = ...

14-Na2Cr2O7: Na có số hóa là.....

O có số oxi hoá là .....

giả sử Cr có số oxi hóa là x

=> ..... .2 +x . ..... + ... 7 = ...

=> x = ...

LIVEWORKSHEETS