PHIẾU HỌC TẬP SỐ 1

Câu 1. Điền từ còn thiếu vào dấu ba chấm

+ Trong đơn chất, số oxi hóa của nguyên tử bằng .....……..…

+ Trong phân tử hợp chất, thông thường số oxi hóa của hyđrogen là ....., số oxi hóa của oxygen là ....., kim loại nhóm IA, IIA và Aluminium có số oxi hóa lần lượt là ....., ... và .....

+ Trong hợp chất, tổng số oxi hóa của các nguyên tử bằng .....

+ Trong ion đơn nguyên tử, số oxi hóa của nguyên tử bằng ..... của ion. Trong ion đa nguyên tử, ...số oxi hóa của các nguyên tử bằng ..... ion.

Câu 2. Điền thông tin còn thiếu vào ô trống thích hợp trong bảng sau:

STT	CHẤT/ION	BIỂU THỨC TÍNH SỐ OXI HÓA (TÍNH x)	SỐ OXI HÓA
VD1	$H_2\overset{x}{S}$	2.(+1) + x.1 = 0	x = -2
1	$\overset{x}{N}O_2$		
2	$Fe(OH)_2$		
3	HNO_3		
4	MnO_4^-		
5	H_2SO_4		
6	H_3PO_4		
7	$KClO_3$		
8	NO_3^-		
9	SO_4^{2-}		
10	$CuSO_4$		

LIVEWORKSHEETS