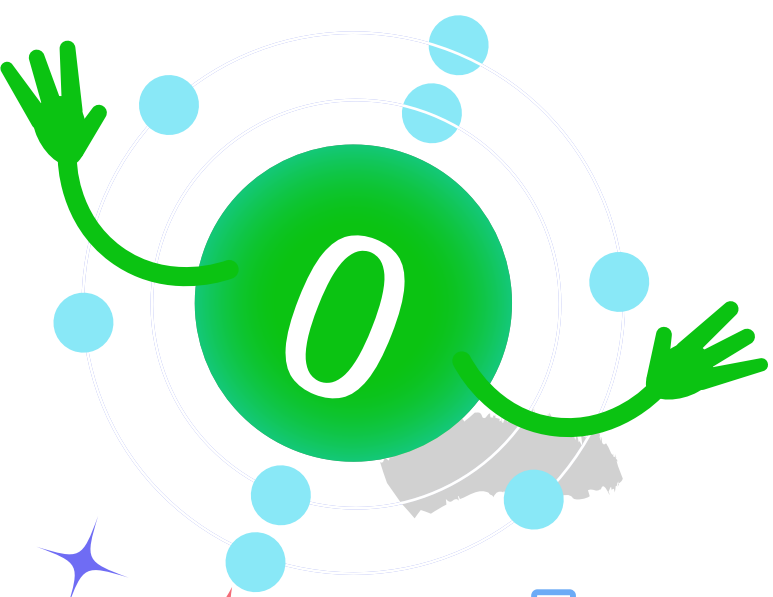


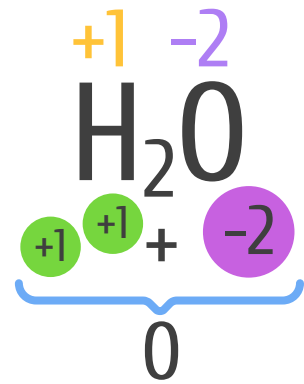
Запам'ятай



 **Ступінь окиснення** – це умовний заряд атома в сполуці, який демонструє надлишок або нестачу електронів.

ЛАЙФХАК № 1

сума ступеня окиснення всіх атомів у речовинах = 0



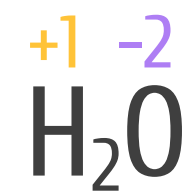
ЛАЙФХАК № 3

металічні елементи в сполуках проявляють позитивний ступінь окиснення

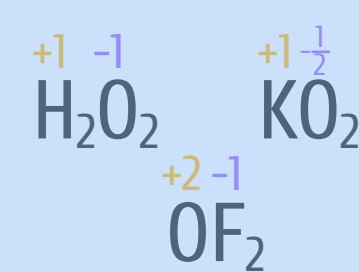


ЛАЙФХАК № 5

у більшості сполук з Оксигеном ступінь окиснення -2



ВИНЯТКИ



ЛАЙФХАК № 7

ступінь окиснення елементів перших I та II групи головних підгруп = № групи

ЛАЙФХАК № 9

мінімальний ступінь окиснення = № групи - 8

ЛАЙФХАК № 2

у простих речовинах ступінь окиснення елементів - 0



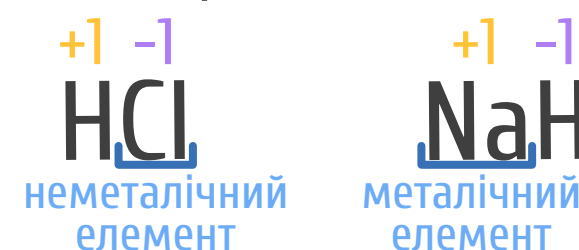
ЛАЙФХАК № 4

у Флуору ступінь окиснення -1



ЛАЙФХАК № 6

Гідроген у сполуках із неметалічними елементами має ступінь окиснення +1, а з металічними -1



ЛАЙФХАК № 8

максимальний ступінь окиснення = № групи елемента

ЛАЙФХАК № 10

у бінарній сполуці з металічним елементом неметалічний елемент завжди проявляє мінімальний ступінь окиснення

