Протоны и нейтроны называют нуклонами. Общее число нуклонов в ядре называется массовым числом и обозначается буквой А.

Массовое число ставится вверху перед буквенным обозначением химического элемента.

Массовое число А численно равно массе ядра m, выраженной в атомных единицах массы и округленной до целых чисел.

Число протонов в ядре называется зарядовым числом и обозначается буквой Z.

Зарядовое число ставится внизу перед буквенным обозначением элемента.

Заряд каждого протона равен элементарному электрическому заряду, поэтому зарядовое число численно равно заряду ядра, выраженному в элементарных электрических зарядах.

Для каждого химического элемента зарядовое число равно порядковому номеру в таблице Менделеева.