Будова атома

Це актуально! Атом це — _____

_____

У 1911 р. Е. Резерфорд запропонував ядерну (або планетарну) модель будови атома.

Складові атома

АТОМ → ядро → протони (^1_1p), нейтрони (^1_0n) } нуклони

АТОМ → електронна оболонка → електрони ($^0_{-1}e$)

Протонне число _____

_____

Нуклонне число (A) _____

_____

Використовуючи підручник та знання з курсу хімії 7 класу, заповніть таблицю.

Характеристика частинок, що входять до складу атома

Частинка		Місце розміщення в атомі	Система атомних одиниць	
назва	символ		Маса, а. о. м.	Заряд, о. е. з.*

Довідка. *о. е. з. — одиниця елементарного заряду.

Висновки.

Порядковий номер елемента (Z) в Періодичній системі вказує _____	$Z = N(p^+) = N(\bar{e})$
Заряд ядра позитивний і дорівнює _____	$N(p^+)$
Маса атома зосереджена в _____ і дорівнює _____	$A = N(p^+) + N(n^0)$
Кількість нейтронів у ядрі дорівнює _____	$N(n^0) = A - N(p^+)$
Склад атома можна схематично п[illegible] так: $_{11}Na^0\,[(11p^+, 12n^0)^{+11}1_{ae}]$	

Періодичний закон Д. І. Менделєєва (сучасне формулювання):

_____

_____

LIVEWORKSHEETS