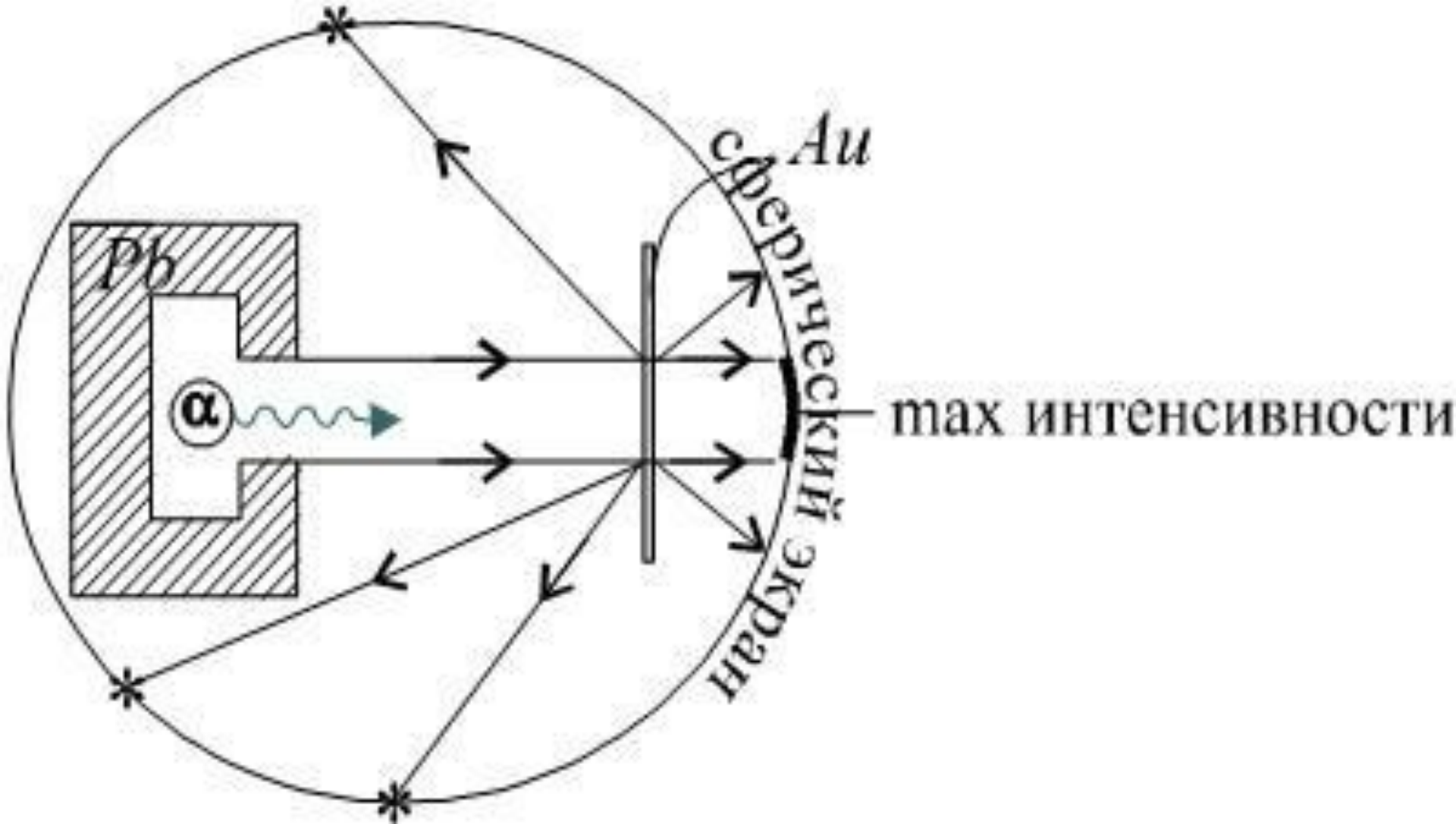
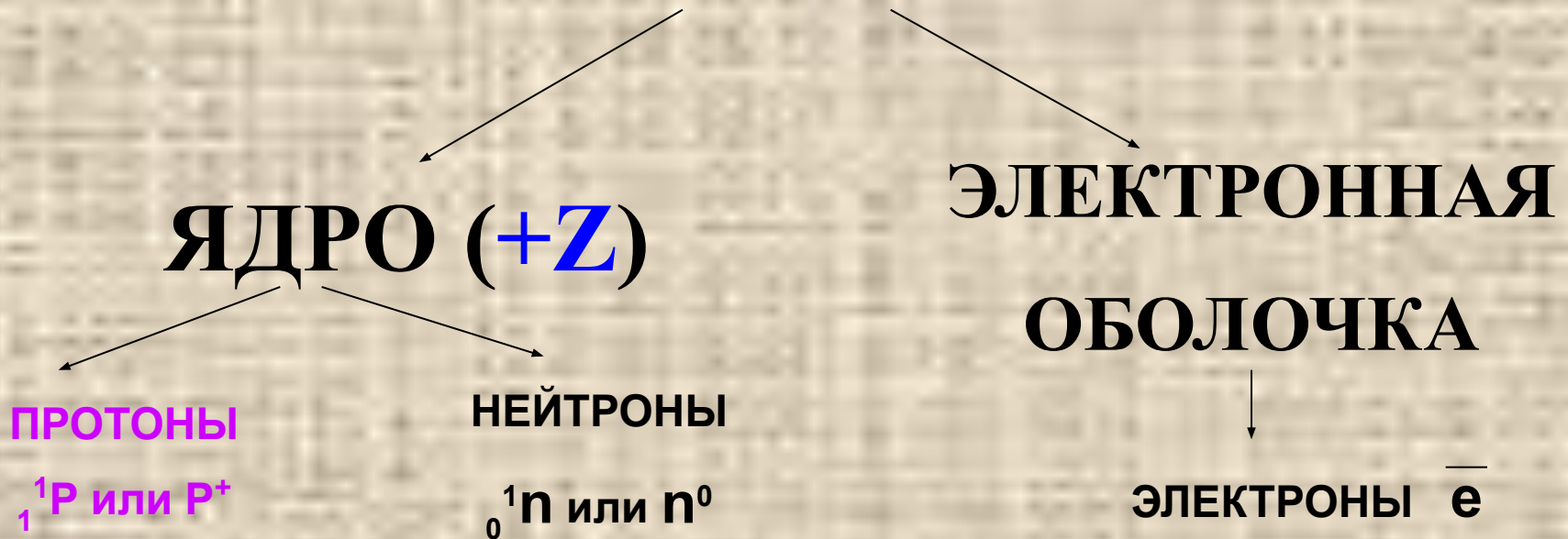


Состав и строение атома

Опыт Резерфорда



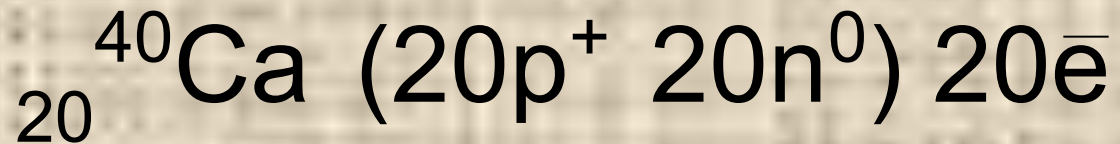
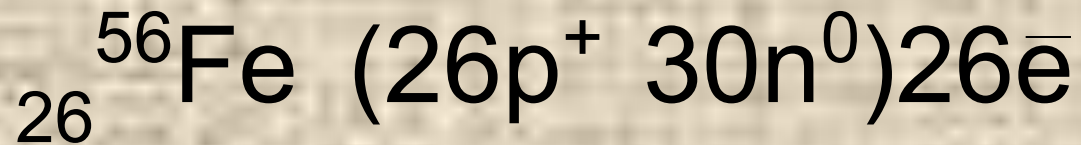
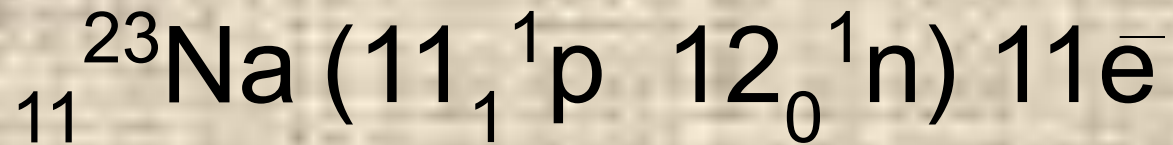
АТОМ (A^0)



Заряд ядра равен порядковому номеру элемента

Число протонов в ядре равно порядковому номеру элемента

Число электронов в атоме равно числу протонов и равно порядковому номеру элемента

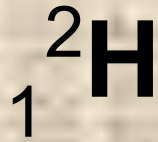




$p^+ - 1$

$n^0 - 0$

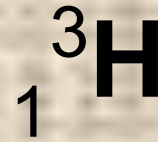
$e - 1$



$p^+ - 1$

$n^0 - 1$

$e - 1$



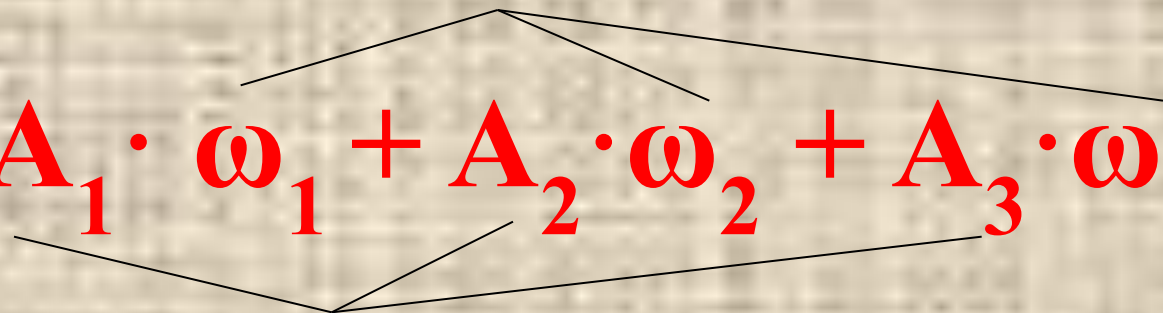
$p^+ - 1$

$n^0 - 2$

$e - 1$

ИЗОТОПЫ

доля изотопа в природе

$$A_r = A_1 \cdot \omega_1 + A_2 \cdot \omega_2 + A_3 \cdot \omega_3 + \dots$$


массовые числа изотопов

$$A_r(\text{Mg}) = 24 \cdot 0,79 + 25 \cdot 0,1 + 26 \cdot 0,11 =$$
$$24,32$$