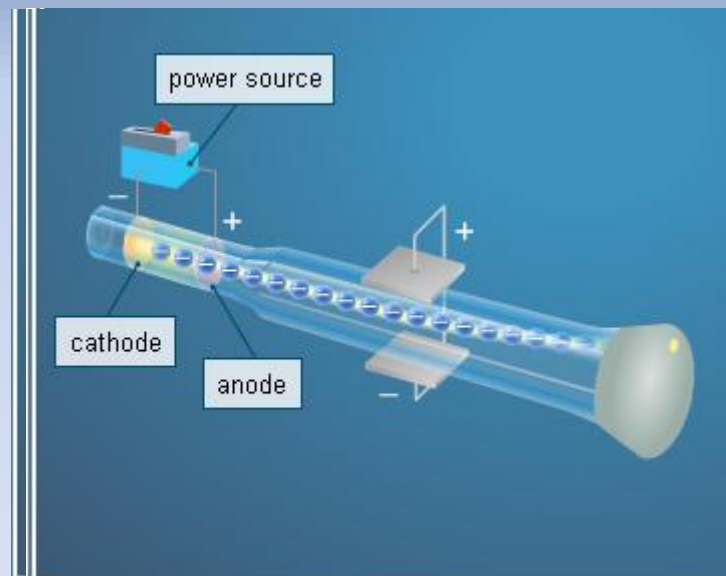


ΑΤΌΜ

OBJAVENIE ZÁPORNE NABITÝCH ČASTÍC

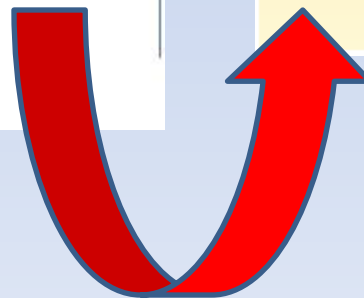
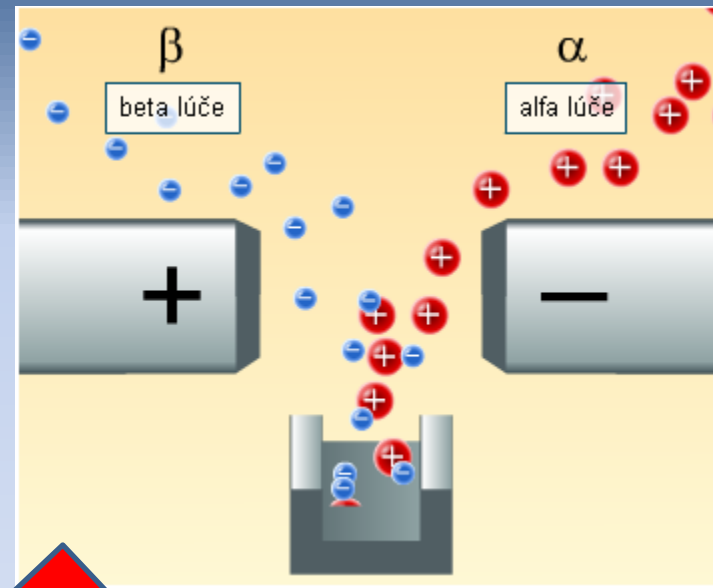
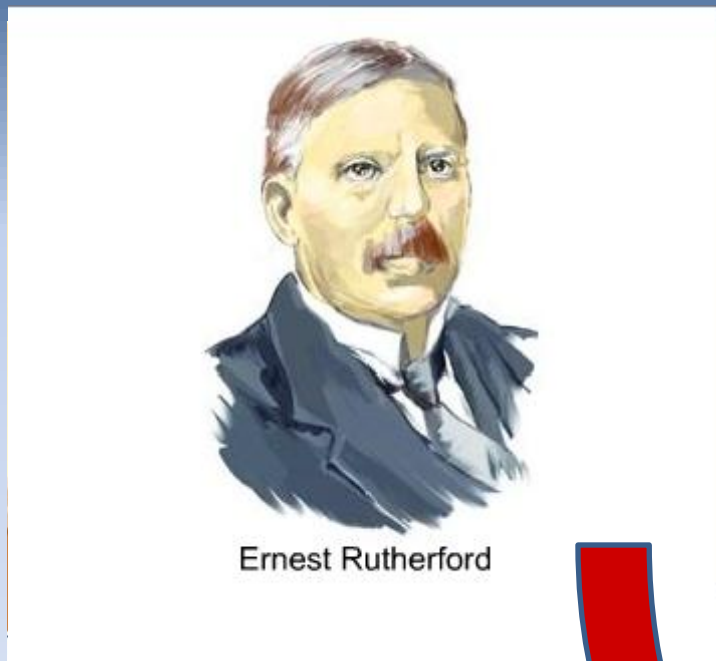
Prvé vedecké teórie



OBJAVENIE KLADNE NABITÝCH ČASTÍC

H. Becquerel

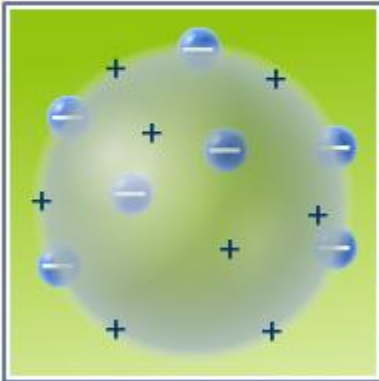
M. C. Sklodowska



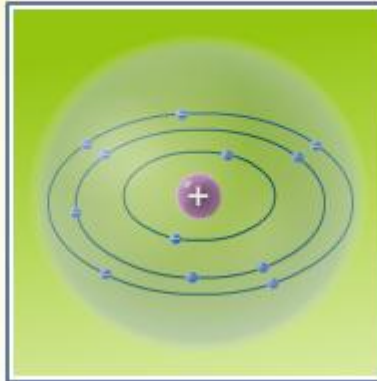
TEST 1

Ktorý z týchto modelov atómov navrhol Rutherford?

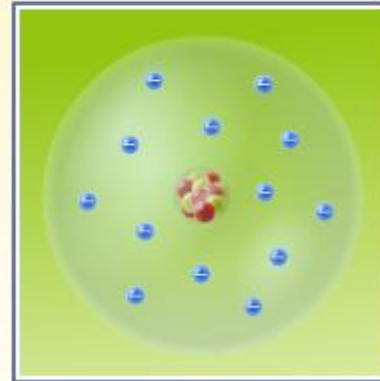
Model 1



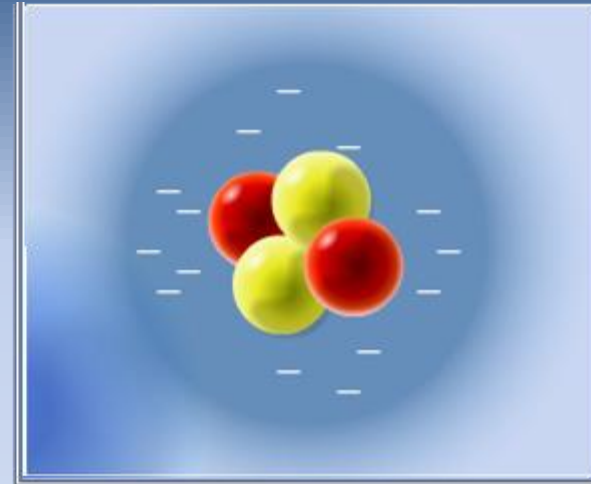
Model 2



Model 3



MODEL ATÓMU



Hmotnosť protónu = hmotnosti neutrónu

Hmotnosť elektrónu \lll hmotnosť protónu

TEST 2



Priradte prislusne udaje k nizsie uvedenym terminom.

protón

je kladne nabitá častica

atómové jadro

sú zložkami protónov,
neutrónov a elektrónov

neutrón

je elektricky neutrálny

elektrón

obsahuje kladný náboj v atóme

kvarky

je asi 2 000 krát ľahší ako protón

TEST 3

Doplňte chýbajúce údaje

Prvok	Značka	Atómové číslo (Z)	Počet protónov	Počet elektrónov
<input type="text"/>	Mg	<input type="text"/>	12	<input type="text"/>
železo	<input type="text"/>	26	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	Cl	<input type="text"/>	<input type="text"/>	17
zlato	<input type="text"/>	<input type="text"/>	79	<input type="text"/>
<input type="text"/>	C	<input type="text"/>	<input type="text"/>	6

MATEMATIKA V ATÓME



atómové číslo vodíka $Z = 1$



atómové číslo hélia $Z = 2$



atómové číslo lítia $Z = 3$



atómové číslo berýlia $Z = 4$

TEST 4

Atóm	sústreduje hmotnosť a kladný náboj v atóme.
Atómové číslo	je elektricky neutrálna častica.
Atómové jadro	má taký počet elektrónov ako protónov.
Neutrón	je celkový počet protónov a neutrónov.
Elektrón	je vlastnosť prvku.
Hmotnostné číslo	negatívne nabitá častica.

Priradte príslušné tvrdenia k nasledujúcim pojmom

stavuje
a?

KONIEC

