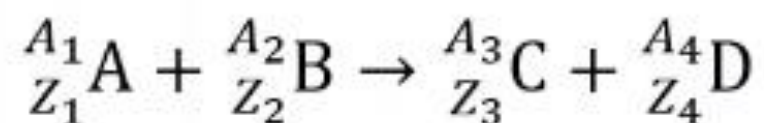


# NUKLEARNE REAKCIJE

## Što je nuklearna reakcija?

Proces (dogadjaj) u kojem sudjeluju atomske jezgre.

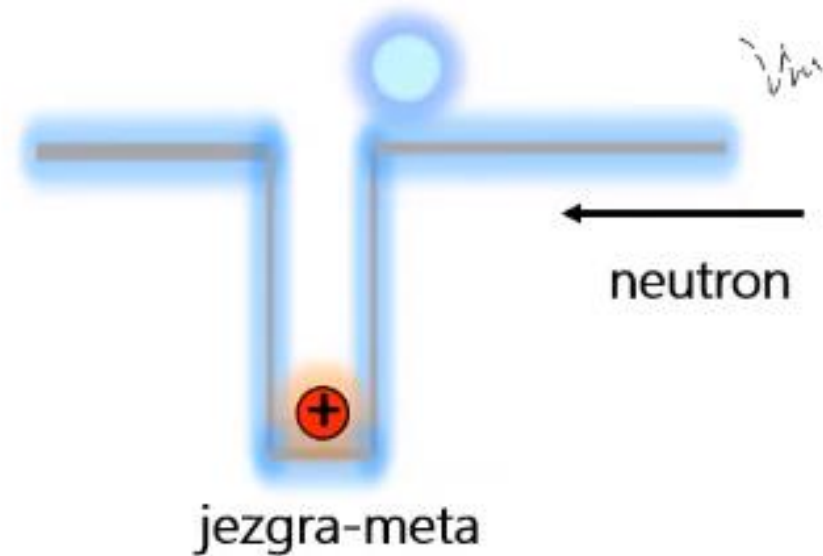
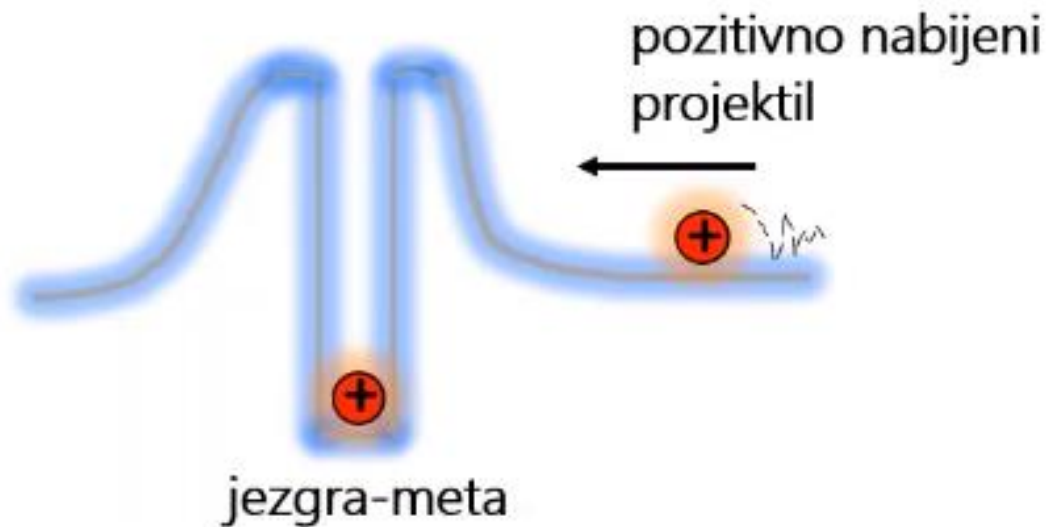


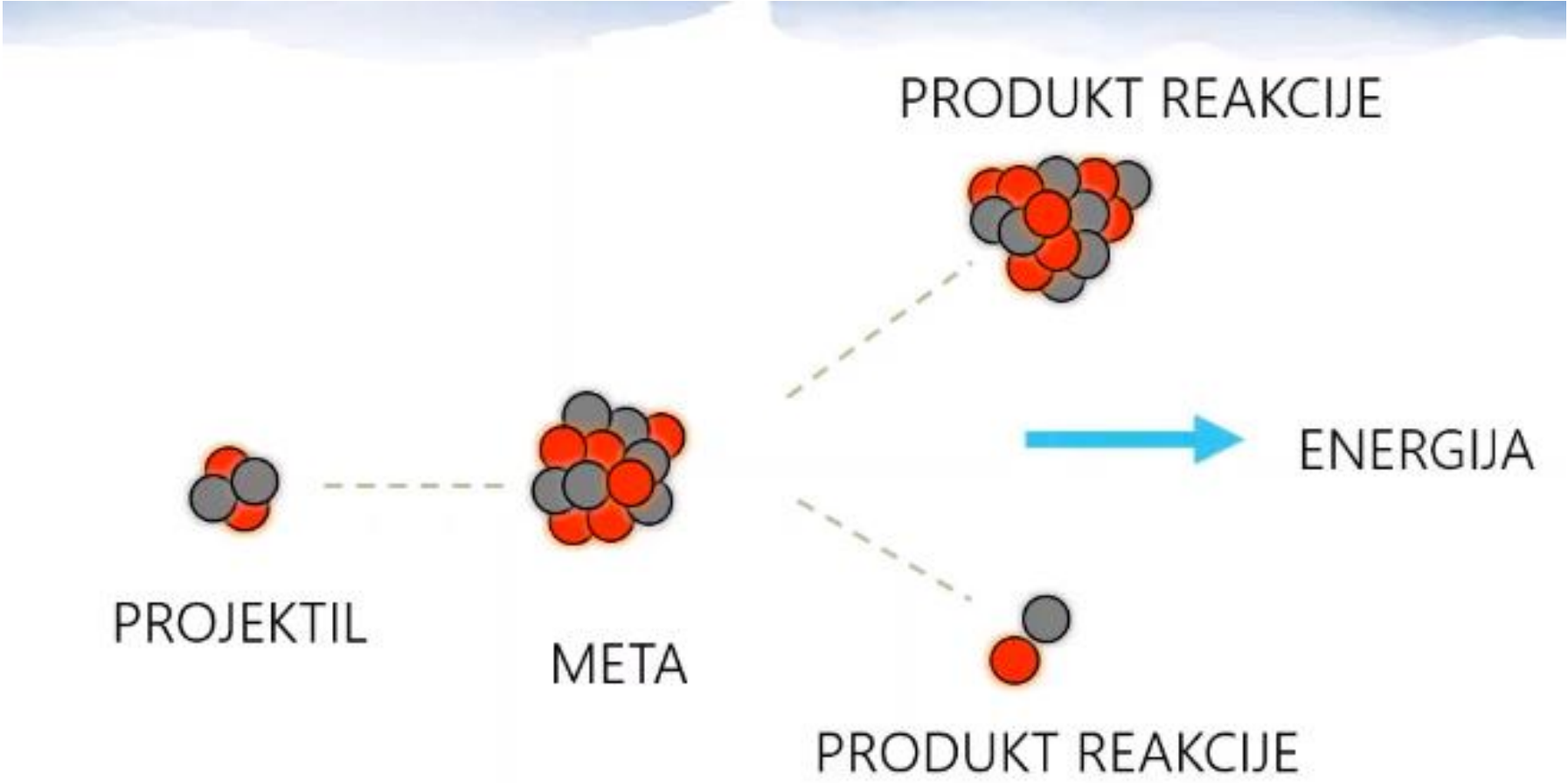
nuklearna reakcija ako je makar jedan od reaktanata A, B, C, D atomska jezgra

# Što je nuklearna reakcija?

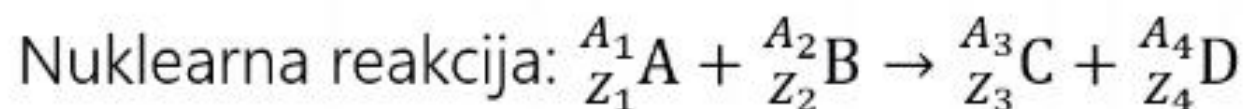
Spontane nuklearne reakcije – radioaktivnost.

Umjetne (izazvane, inducirane) – jezgru se destabilizira gađanjem nekim projektilom





# Zakoni očuvanja u nuklearnim reakcijama



Očuvanost

nukleona:

$$A_1 + A_2 = A_3 + A_4$$

električnog naboja:

$$Z_1 + Z_2 = Z_3 + Z_4$$

količine gibanja:

$$\vec{p}_1 = \vec{p}_2$$

energije-mase:

$$E_1 + m_1c^2 = E_2 + m_2c^2$$

${}_{1}^{1}\text{p}$

${}_{0}^{1}\text{n}$

${}_{-1}^{0}\text{e}$

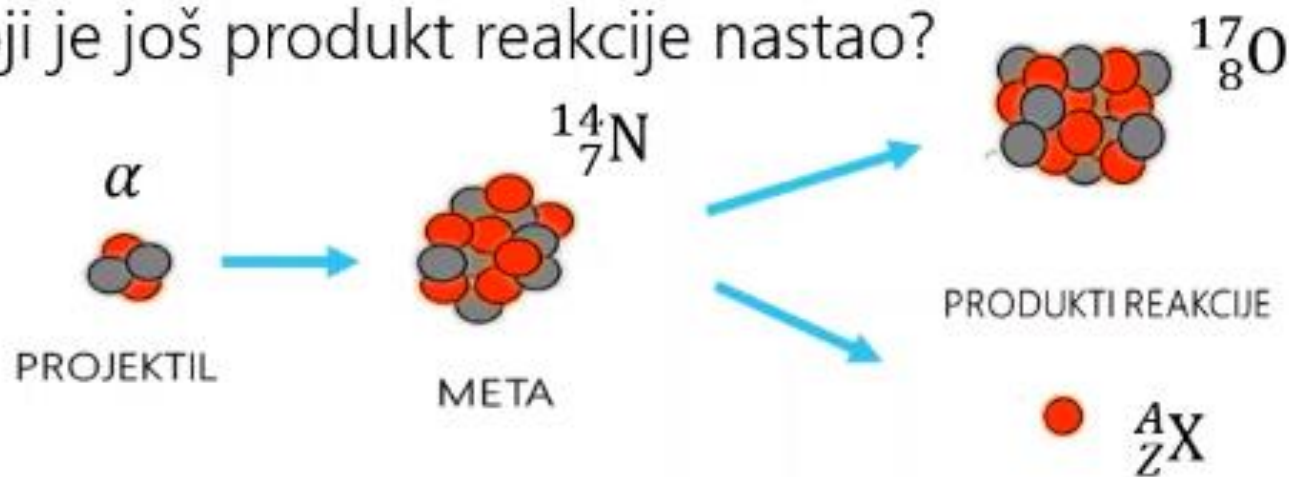
${}_{1}^{0}\text{e}^{+}$

${}_{0}^{0}\gamma$

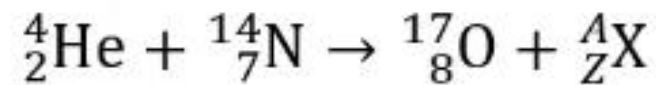
## Primjer 1.

Prvu umjetno izazvanu nuklearnu reakciju izveo je E. Rutherford, bombardiranjem dušika ( $^{14}_7\text{N}$ )  $\alpha$ -česticama ( $^4_2\text{He}$ ) iz radioaktivnog izvora. Reakcijom je nastao kisik  $^{17}_8\text{O}$ .

Koji je još produkt reakcije nastao?



## Rješenje:



Očuvanost naboja:

$$\underbrace{2 + 7}_{\text{prije reakcije}} = \underbrace{8 + Z}_{\text{nakon reakcije}} \longrightarrow Z = 1$$

Očuvanost nukleona:

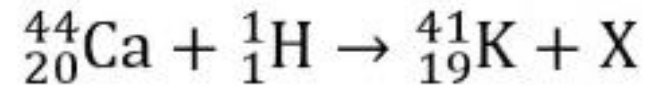
$$\underbrace{4 + 14}_{\text{prije reakcije}} = \underbrace{17 + A}_{\text{nakon reakcije}} \longrightarrow A = 1$$

Produkt je  ${}^1_1\text{X}$ , dakle proton (jezgra vodika)



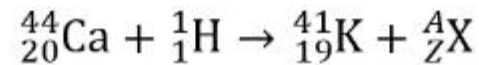
## Bilo je na Državnoj maturi ([www.ncvvo.hr](http://www.ncvvo.hr)):

Koju česticu označava X u nuklearnoj reakciji?



- A. elektron
- B. neutron
- C. jezgru vodika
- D. jezgru helija

Rješenje:



Očuvanje naboja:

$$20 + 1 = 19 + Z \quad \longrightarrow \quad Z = 2$$

Očuvanje nukleona:

$$44 + 1 = 41 + A \quad \longrightarrow \quad A = 4$$

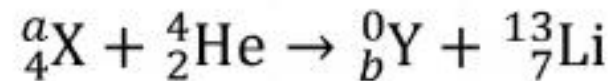


Točno rješenje: D.



## Primjer 2.

Za koje je vrijednosti  $a$  i  $b$  moguća sljedeća nuklearna reakcija?

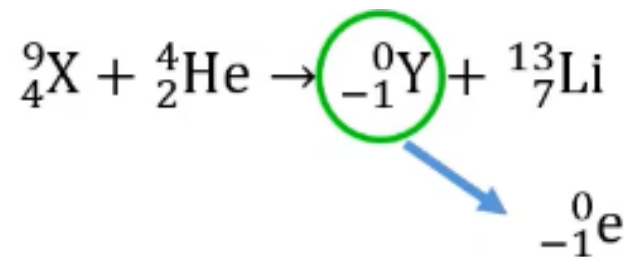


- A.  $a = 17, b = 1$
- B.  $a = 17, b = -1$
- C.  $a = 9, b = -1$
- D.  $a = 9, b = 1$

$$a + 4 = 0 + 13 \quad \rightarrow \quad a = 9$$

$$4 + 2 = b + 7 \quad \rightarrow \quad b = -1$$

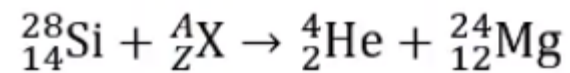
Točan odgovor: C.



### Primjer 3.

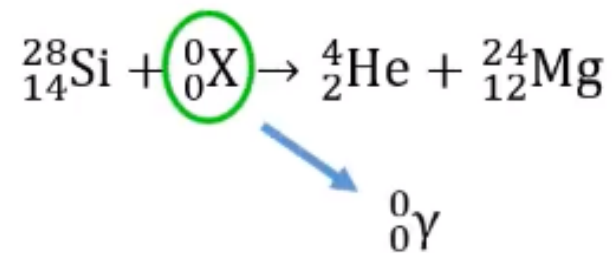
Koja čestica X sudjeluje u nuklearnoj reakciji  ${}_{14}^{28}\text{Si}({}_{Z}^AX, {}_2^4\text{He}){}_{12}^{24}\text{Mg}$ ?

- A. gama kvant
- B. elektron
- C. pozitron
- D. proton



$$14 + Z = 2 + 12 \quad \rightarrow \quad Z = 0$$

$$28 + A = 4 + 24 \quad \rightarrow \quad A = 0$$



Točan odgovor: A.

## Primjer 4.

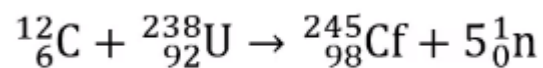
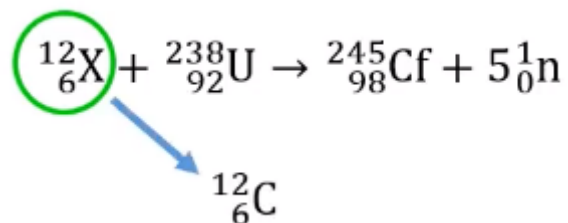
Kalifornij, kemijski element atomskog broja 98 fizičari su stvorili bombardiranjem jezgrama projektilima, metu urana  $^{238}_{92}\text{U}$ .

S kojim jezgrama projektilima je bombardirana meta urana u nuklearnoj reakciji  $^a_b\text{X} + ^{238}_{92}\text{U} \rightarrow ^{245}_{98}\text{Cf} + 5^1_0\text{n}$ ?



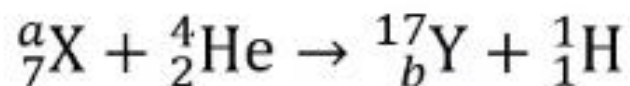
$$b + 92 = 98 + 0 \quad \rightarrow \quad b = 6$$

$$a + 238 = 245 + 5 \quad \rightarrow \quad a = 12$$



Bilo je na Državnoj maturi ([www.ncvvo.hr](http://www.ncvvo.hr)):

Za koje je vrijednosti  $a$  i  $b$  moguća sljedeća nuklearna reakcija?



A.  $a = 10, b = 5$

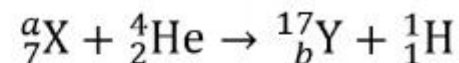
B.  $a = 12, b = 8$

C.  $a = 14, b = 4$

D.  $a = 14, b = 8$

Rješenje:

Točan odgovor: D.



$$7 + 2 = b + 1$$



$$b = 8$$

$$a + 4 = 17 + 1$$



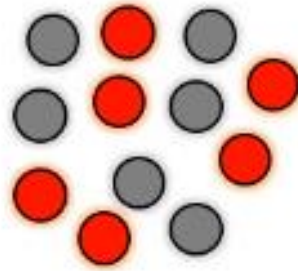
$$a = 14$$

# Je li to moguće?

atomska jezgra



nukleoni



## ATOMSKA JEDINICA MASE

$$u = 1,660565 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

$$m_e = 0,000549 \cdot u$$

$$m_p = 1,007277 \cdot u$$

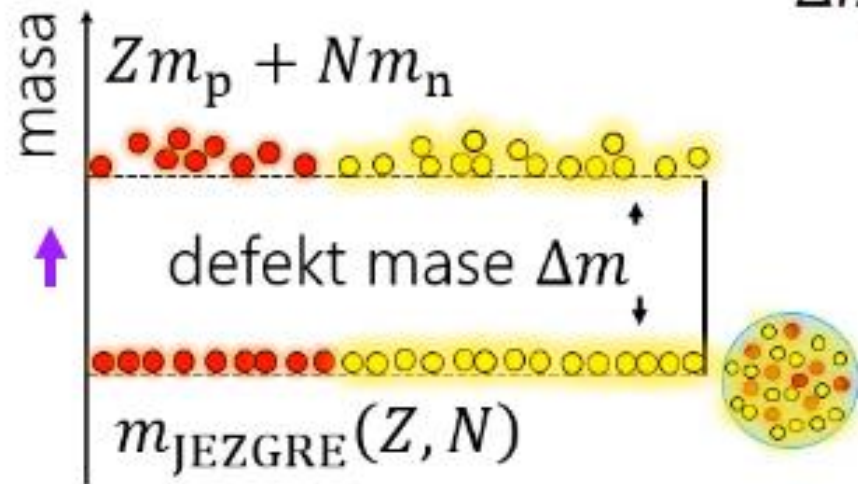
$$m_n = 1,008665 \cdot u$$

# Defekt mase

$$Zm_p + Nm_n$$

$$m_{\text{JEZGRE}}(Z, N) < Zm_p + Nm_n$$

$$\Delta m = (Zm_p + Nm_n) - m_{\text{JEZGRE}}(Z, N)$$



defekt mase

## Primjer 1.

Nikal  ${}_{28}^{58}\text{Ni}$  ima atomsku masu  $57,93531 \cdot u$ . Odredite defekt mase za tu jezgru!

$$\Delta m = (Zm_p + Nm_n) - m_{\text{JEZGRE}}(Z, N)$$

Rješenje:

$$m_p = 1,007277 \cdot u$$

$$m_n = 1,008665 \cdot u$$

$$m({}_{28}^{58}\text{Ni}) = 57,93531 \cdot u$$

$$\Delta m = ?$$

$$\Delta m = (Zm_p + Nm_n) - m({}_{28}^{58}\text{Ni})$$

$$\Delta m = 0,528396 \cdot u$$

$$u = 1,660565 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

$$\Delta m = 0,528396 \cdot 1,660565 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

$$\Delta m = 8,7744 \cdot 10^{-28} \text{ kg}$$



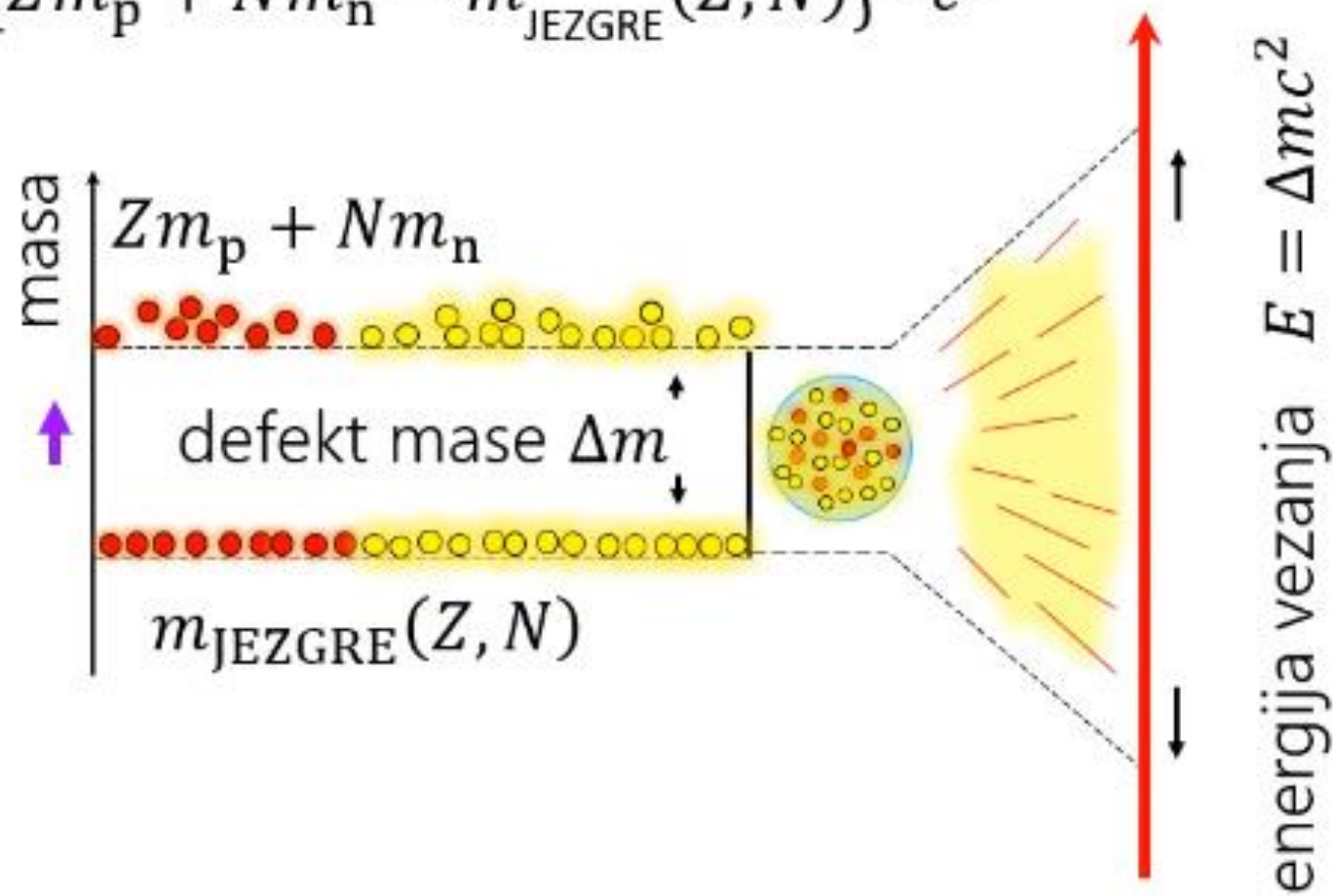
## Energija vezanja

- Što se dogodi s masom koja je nestala?

$$E = \Delta m \cdot c^2$$

- Ta se energija pri spajanju  $Z$  protona i  $N$  neutrona u atomsku jezgru oslobađa i naziva se energijom vezanja.

$$E_v = \{Zm_p + Nm_n - m_{\text{JEZGRE}}(Z, N)\} \cdot c^2$$



## Primjer 2.

Kolika se energija dobije pri pretvaranju mase  $1u$  u energiju?

Rješenje:

$$\Delta E = m \cdot c^2$$

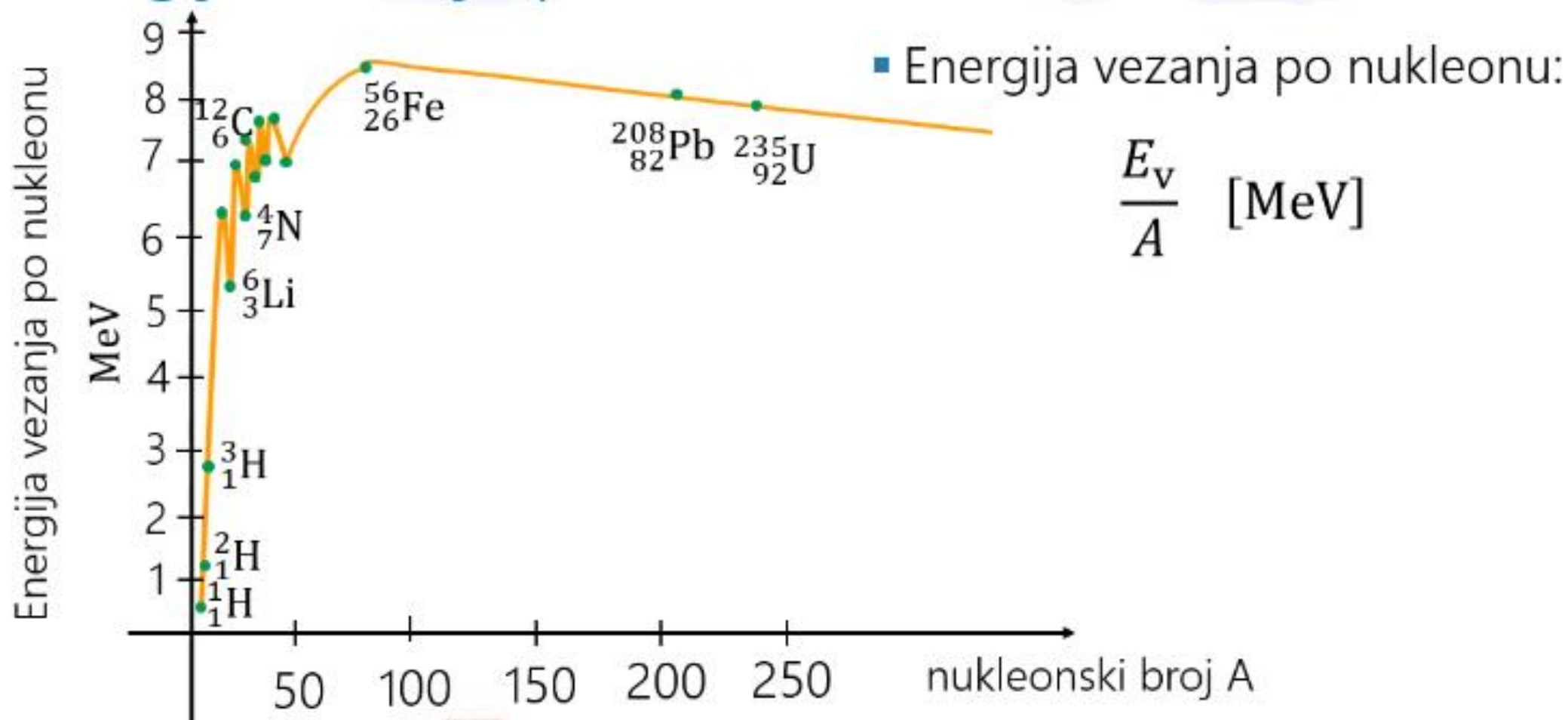
$$1u = 1,660565 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

$$c = 2,9979 \cdot 10^8 \text{ m/s}$$

$$\Delta E = 1,4924 \cdot 10^{-10} \text{ J}$$

$$\Delta E = 931,5 \cdot 10^6 \text{ eV} = 931,5 \text{ MeV}$$

# Energija vezanja po nukleonu



## Primjer 3.

Masa jezgre silicija  ${}_{14}^{29}\text{Si}$  iznosi  $28,976496 \cdot u$ . Odredite energiju vezanja i energiju vezanja po jednom nukleonu!

Rješenje:

$$m_p = 1,007277 \cdot u$$

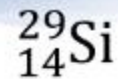
$$m_n = 1,008665 \cdot u$$

$$m({}_{14}^{29}\text{Si}) = 28,976496 \cdot u$$

$$E_V, E' = ?$$

$$\Delta m = (Zm_p + Nm_n) - m_{\text{JEZGRE}}(Z, N)$$

$$\Delta m = (Zm_p + Nm_n) - m({}_{14}^{29}\text{Si})$$



$$Z = 14$$

$$N = A - Z$$

$$N = 15$$

$$\Delta m = (14 \cdot 1,007277 \cdot u + 15 \cdot 1,008665 \cdot u) - 28,976496 \cdot u$$

$$\Delta m = 0,25536 \cdot u$$

$$E' = \frac{E_V}{A}$$

$$E_V = \Delta m \cdot c^2$$

$$E_V = 0,255357 \cdot u \cdot c^2$$

$$E' = \frac{237,87 \text{ MeV}}{29}$$

$$E_V = 237,87 \text{ MeV}$$

$$E' = 8,202 \text{ MeV}$$

## Fisija i fuzija

Literatura i materijali izrađeni u sklopu kurikularne reforme „Škola za život”