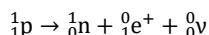


# Skupinski puzzle | Jadrowe reakcje

## Skupina II : $\beta^+$ - přetvorjenje

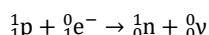
### Slědžacy list: $\beta^+$ -přetvorjenje

$\beta^+$ -přetvorjenje je jadrový rozpad, když wustupuje, když ma atomové jadro wysoku protonovu ličbu a přenisku neutronovu ličbu. Zo by z tutoho **neutronoweho njedostatka** stabilny stav (stabilna jadrowa konfiguracija) nastal, přetворi so w jadrze jedyn **proton** do jednoho **neutrona**. Při tутym přetvorjenju nastanjetéj přidatne jedyn **pozitron**  $e^+$  a jedne **neutrino**  $\nu$ , kotrejž jewitej so jako promjenjenje. Neutrino mőzemy za naše přemyslowanja zanjechać, pozitron pak wučini tak mjenowane beta-plusowe ~~přetvorjenje~~ jemuž plesakowanu hłubokosć, we wysokich dozach pak je škodne za čłowieče čelo. Wšo dohromady wotměwa so w jadrze sčehowaca reakcja:

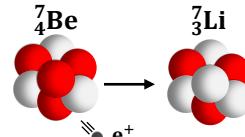


Proton so přetvorí do neutrona, při tym woteda pozitron a neutrino.

Za cyłe jadro to woznamjenja, zo nastanje nowy chemiski element (dokelž ma dżowče jadro jedyn proton mjenje). Masowa ličba wostanie při reakcji konstantna. Nimo  $\beta^+$ -přetvorjenja je při neutronowym njedostatku tež popad elektronow ( $e^-$ ) mőzny. Tu nastanje samsne dżowče jadro, kaž při  $\beta^+$ -přetvorjenju. Jenički rozdžél je, zo njewotpromjeni so pozitron, ale zo absorbuje so elektron. Popad elektronow je takrjec alternatiwny rozpadowy kanal  $\beta^+$ -přetvorjenja.



Proton so přetvorí do neutrona, při tym absorbuje elektron.



Z beryliumoweho jadra z neutronowym njedostatkiem mőže přez beta-plus-přetvorjenje stabilne litiumowe jadro nastać.

#### In a Nutshell

- ✓ cyłkowna reakcja rěka powšitkownje:  
 $\beta^+: {}_Z^AX \rightarrow {}_{Z-1}^AY + {}_0^0e + {}_0^0\nu$   
 $e: {}_Z^AX + {}_{-1}^0e \rightarrow {}_{Z-1}^AY + {}_0^0\nu$
- ✓ wustupuje pola: **neutronoweho njedostatka**
- ✓ wuswobodzene promjenjenje: **pozitory**

### Ekspertowy nadawk | Stay Positive

- a) Nastaj přetvorjensku runicu za **F-18 (fluor)** a zwěśc, kotry element nastanje. Wužiwaj za to nuklidowu kartu a powšitkownu formulu z nutshell-boksy.

- b) Isotop **Kaliwm-40** móže so přez popad elektronow kaž tež přez beta-plus-přetvorjenje přetvorjeć. Nastaj wobě přetvorjenskej runicy za K-40.

### Nadawki za prěnjotne skupiny

#### Što maš wujasnić:

- Wupytaj sej někajki radioaktiwny nuklid, kotrejž přewjeduje beta-plus-rozpad abo elektronowy popad, z nuklidowej karty a napisaj wobě reakciskej runicy. Zjimaj z pomocu runicy krótko beta-plus-přetvorjenje kaž tež elektronowy popad a jeju kajkosće.

#### Što maš zwěśći:

- Kalium-40 z nadawka b) móže hišće dalše jadrowe přetvorjenje přewjedować. Pruwujće to w nuklidowej karće a napisajće tute přidatne jadrowe přetvorjenje. Diskutujće zhromadnje sčehowace prašenje:

Čehodla móže jedyn nuklid do wjacorych dżowčich jadrow přeńić?

