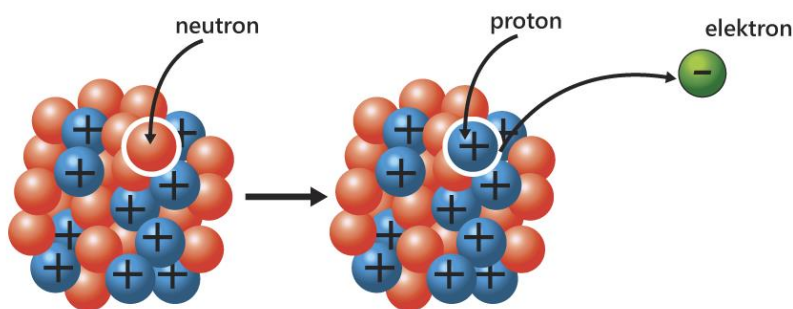


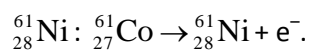
Promieniowanie β^-

Jeśli jądro zawiera za dużo neutronów, to korzystna energetycznie jest przemiana, w której jeden z neutronów zostaje zamieniony na dodatni proton i ujemny elektron. Proton zostaje w jądrze, a elektron jest z jądra emitowany (wraz z antyneutrinem elektronowym) i unosi część energii.



Elektrony wysyłane przez jądra to cząstki β . Odnośnie do elektronu ujemnego używamy symbolu β^- , a reakcja nosi nazwę przemiany beta minus. Powstałe jądro ma liczbę atomową większą o 1 od liczby atomowej jądra, które się rozpadło; liczba masowa pozostaje bez zmian.

Ładunek jądra rośnie zatem o $+e$, a w tabeli nuklidów jądro przesuwa się o jedno pole w prawo, np. jądro nietrwałego izotopu kobaltu ${}_{27}^{61}\text{Co}$ zmienia się w jądro trwałego izotopu niklu



(Uwaga – nie są wymagane wiadomości o neutrinach.)