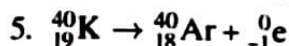
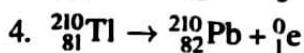
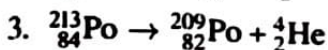
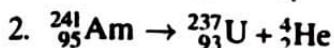
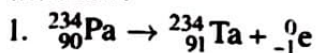


Zadanie 19.9

W niżej zapisanych równaniach reakcji rozpadu izotopów pierwiastków wskaż błędy dotyczące ich symboli, a następnie zapisz je poprawnie. Uzupełnij równania o symbole innych cząstek emitowanych podczas rozpadu. Skorzystaj z układu okresowego pierwiastków.



1. Pierwiastek o liczbie atomowej 90 to **tor** (Th), a pierwiastek o liczbie atomowej 91 to **protaktyn** (Pa).

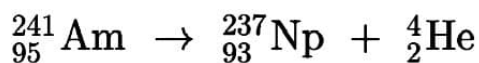
Dodatkowo w rozpadzie beta minus emitowane jest antyneutrino elektronowe.

Zapisujemy poprawne równanie schematu reakcji rozpadu:



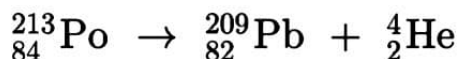
2. Pierwiastek o liczbie atomowej 93 to **neptun** (Np).

Zapisujemy poprawne równanie schematu reakcji rozpadu:



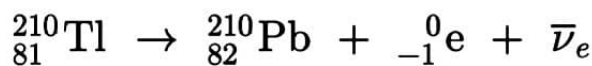
3. Pierwiastek o liczbie atomowej 82 to **ołów** (Pb).

Zapisujemy poprawne równanie schematu reakcji rozpadu:



4. Równanie powinno przedstawiać schemat reakcji rozpadu beta minus (emitowaną cząstką jest **elektron**). Dodatkowo w rozpadzie beta minus emitowane jest antyneutrino elektronowe.

Zapisujemy poprawne równanie schematu reakcji rozpadu:



5. Równanie powinno przedstawiać schemat reakcji rozpadu beta plus (emitowaną cząstką jest **pozyton**). Dodatkowo w rozpadzie beta plus emitowane jest neutrino elektronowe.

Zapisujemy poprawne równanie schematu reakcji rozpadu:

