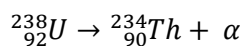
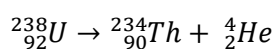
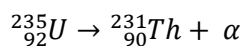


**Zadanie 5.1**Równanie rozpadu  $^{238}\text{U}$ :

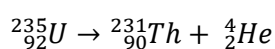
lub



Nazwa produktu rozpadu: tor

Równanie rozpadu  $^{235}\text{U}$ :

lub



Nazwa produktu rozpadu: tor

**Zadanie 5.2** $2,512451 \cdot 10^{21}$  atomów**Zadanie 5.3** $\sim 3,2 \text{ g}$ **Zadanie 6.1**

|                                | A      | B                                            |
|--------------------------------|--------|----------------------------------------------|
| Symbol pierwiastka             | H      | Se                                           |
| Pełna konfiguracja elektronowa | $1s^1$ | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^4$ |

**Zadanie 6.2**

|                                               |                            |
|-----------------------------------------------|----------------------------|
| Wzór elektronowy<br>kreskowy A <sub>2</sub> B |                            |
| Typ hybrydyzacji atomu B                      | sp <sup>3</sup>            |
| Typ wiązania A–B                              | Kowalencyjne spolaryzowane |

**Zadanie 6.3**

wiązania wodorowe (cząsteczka A<sub>2</sub>Y to H<sub>2</sub>O)

**Zadanie 7.1**

0,79 D

**Zadanie 7.2**

3,98·10<sup>-30</sup> Cm