

L – Lekcja chemii

Szczególny to przypadek reakcji syntezy, gdy na jednym ciele drugie ciało leży

Opis

Święty Mikołaj dba o dobrą edukację swoich elfów – prowadzi dla nich liczne zajęcia dodatkowe. Tematyką ostatnich zajęć była chemia i wszystkie elfy muszą teraz wykonać zadanie domowe. Niestety Elf Jasiu był chory i nie mógł przyjść na ostatnią lekcję. Liczy na to, że Ty jako coroczny odbiorca pakowanych przez niego prezentów pomożesz mu zrobić to zadanie. Mając do dyspozycji układ okresowy pierwiastków oraz przykłady podane na zajęciach, celem jest policzenie masy substancji wyrażonej w gramach dla 10^{23} atomów, drobin, cząsteczek, jonów lub elektronów tego związku. Wynikiem jest całkowita część tej liczby. Aby nie było aż tak trudno, Elf Jasiu skserował notatki innego elfa, które zawierają dwa przykłady policzone przez Mikołaja na zajęciach. Dla przykładu 10^{23} elektronów pierwiastka Nobel waży 43 gramy, natomiast 10^{23} elektronów związku $TlRh$ waży 50 gramów.

Specyfikacja wejścia

Na początku wejścia dana jest liczba T ($1 \leq T \leq 400$) określająca liczbę związków, które Mikołaj zadał elfom do policzenia. W kolejnych t wierszach podane są wymyślone przez Mikołaja związki. Najpierw podana jest liczba k ($1 \leq k \leq 2$), czyli liczba pierwiastków, z których składa się związek. Po niej znajduje się lista liczb porządkowych tych pierwiastków (zgodnie z układem współrzędnych). Mikołaj nie chce przemęczać swoich podopiecznych więc podaje im związki złożone tylko z pierwiastków, które mają co najwyżej 3 powłoki elektronowe.

Specyfikacja wyjścia

Wypisz zaokrągloną do liczby całkowitej masę danego związku wyrażoną w gramach.

Przykład1

```
3
2 11 11
2 18 1
1 8
```

Odpowiedź

```
7
6
2
```