

A+B Problem

有一天，小聪明找到你，跟你说：“你信不信我不用加号也可以做加法运算？”

你说：“我不信，你这个没用”

小聪明：“我这个有用”

你啪的一下就站起来了，很快啊！当场就写了一个可以算 A+B 的程序。

小聪明：“年轻人你不讲武德”

Input

两个小整数 a, b ($0 \leq a, b \leq 10$)

Output

$a + b$ 的和

Sample Input

1 2

Sample Output

3

备注：不用加号确实可以做加法运算，感兴趣的同学自行了解即可。

Fibonacci

小聪明最近在数学课上了解到斐波那契数列，现在他想通过给定一个 n ，让计算机求斐波那契数列中第 n 个数字是多少。

$$fibonacci(0) = 0$$

$$fibonacci(1) = 1$$

$$fibonacci(n) = fibonacci(n - 1) + fibonacci(n - 2)$$

小聪明不是很聪明，他被这个问题给难住了，你可以帮帮她吗？

Input

一个整数 n ($0 \leq n \leq 30$)

Output

一个整数，斐波那契数列中第 n 个数字 (n 从0开始)

Sample Input

6

Sample Output

8

Molar mass

有机化合物是分子中含有碳的一类化合物中的一种。有机化合物的摩尔质量是指「一摩尔有机化合物的质量」。有机化合物的摩尔质量可以根据元素的标准原子质量计算出来。

澳科大里有个大聪明提出了一个天才想法：可以让计算机根据一个有机化合物的分子式来计算出它的摩尔质量！比如 C₃H₄O₃！

大聪明心想：“😁 要卖专利发财啦！哈哈哈哈哈”

你觉得这个没什么难的，准备把程序做出来，抢在大聪明前面申请专利。

(我们用化学符号来识别每个组成元素，并标注该化合物的每个离散分子中每种元素的原子数)

在这个问题里，我们假设分子式仅由四个元素表示：C, H, O, N。

在这里我们给出C, H, O, N的标准原子质量表：

原子名	Carbon	Hydrogen	Oxygen	Nitrogen
标准原子质量	12.01 g/mol	1.008 g/mol	16.00 g/mol	14.01 g/mol

例如，分子式 C₆H₅OH 的摩尔质量是 94.108 g/mol，计算方式如下：

$$6 \times 12.01 + 6 \times 1.008 + 1 \times 16.00 = 94.108$$

Input

第 1 行，整数N，表示有多少个分子式要进行计算 ($2 \leq N \leq 99$)。

第 2 至 N-1 行，每行一个分子式，分子式保证大写字母，长度保证大于0且小于80。

Output

共输出 N 行，分别是 N 个分子式的摩尔质量。

Sample Input

4

C

C6H5OH

NH2CH2COOH

C12H22O11

Sample Output

12.010

94.108

75.070

342.296