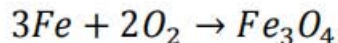


Bài I. (5,0 điểm) Hóa học

Cho phương trình hóa học sau:



Trong phương trình hóa học trên, cứ 3 mol Fe phản ứng với 2 mol O_2 tạo ra 1 mol Fe_3O_4 .

Yêu cầu: Cho a mol Fe và b mol O_2 , tính số mol Fe_3O_4 được tạo ra.

Dữ liệu vào từ file văn bản HOAHOC.INP:

- Dòng đầu tiên chứa một số nguyên dương a là số mol Fe;
- Dòng thứ hai chứa một số nguyên dương b là số mol O_2 ($a, b \leq 1000$).

Kết quả ghi ra file văn bản HOAHOC.OUT: Gồm một số nguyên là phần nguyên của số mol Fe_3O_4 được tạo ra.

Ví dụ:

HOAHOC . INP	HOAHOC . OUT
10 10	3