Bài 1. Hóa học (5,0 điểm; HSG lớp 9 cấp TP Hà Nội 2023-2024)

Cho phương trình hóa học sau:

$$3Fe + 2O_2 \rightarrow Fe_3O_4$$

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