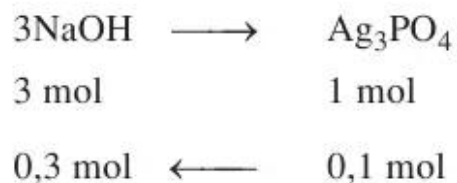


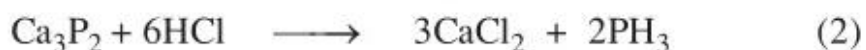
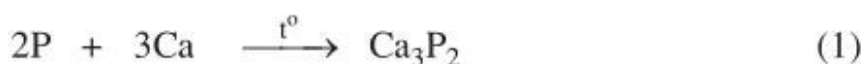


c) Từ các phương trình đã viết, rút ra sơ đồ hợp thức :



Nồng độ dung dịch NaOH là :  $\frac{0,3 \cdot 40}{100} \cdot 100\% = 12\%$ .

**2.46** Phương trình hoá học :



Số mol HCl :  $2 \cdot 0,69 = 1,38$  (mol).

Theo (1) nếu lượng P tác dụng hoàn toàn với Ca sẽ tạo thành 40 g  $\text{Ca}_3\text{P}_2$

Theo (2) cần 0,23 mol  $\text{Ca}_3\text{P}_2$  (41,86 g) tác dụng với 1,38 mol HCl.

Điều này là vô lí.

Suy ra : chất rắn X là hỗn hợp  $\text{Ca}_3\text{P}_2$  và Ca dư (C đúng).

Do đó, thành phần khí Y là hỗn hợp  $\text{PH}_3$  và  $\text{H}_2$  (C đúng).