

comment “..” để nhận full tài liệu

Tổng hợp các bài toán viết phương trình hóa học lớp 9

THI HỌC KỲ I



BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Bài 1: Có những bazơ sau: $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, KOH , $\text{Mg}(\text{OH})_2$. Hãy cho biết những bazơ nào bị nhiệt phân huỷ?

A. $\text{Ca}(\text{OH})_2$, KOH

B. $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Mg}(\text{OH})_2$

C. $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Mg}(\text{OH})_2$, KOH

D. $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Mg}(\text{OH})_2$, KOH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$.

Bài 2: Cho một lượng khí CO dư đi vào ống thủy tinh đốt nóng có chứa hỗn hợp bột gồm: CuO , K_2O , Fe_2O_3 (đầu ống thủy tinh còn lại bị hàn kín). Hỏi khí CO phản ứng được với những chất nào trong hỗn hợp?

A. CuO , K_2O

B. CuO , Fe_2O_3

C. K_2O , Fe_2O_3

D. không đáp án nào đúng.

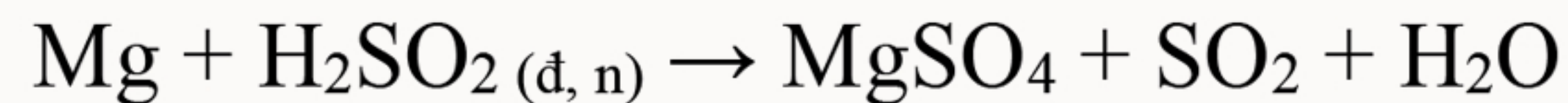
Bài 3: Đốt cháy cacbon trong khí oxi tạo khí cacbonic. Hỏi đáp án nào là PTHH biểu diễn quá trình trên:

A. $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$ B. $\text{C} + 2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$

C. $\text{C} + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$ D. $2\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$

BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Bài 4: Cân bằng PTHH sau:



Hỏi tổng hệ số các chất phản ứng là bao nhiêu?

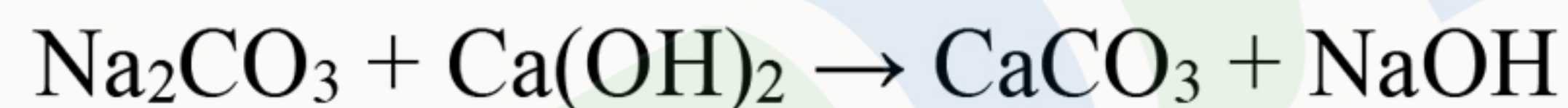
A. 2 B. 3 C. 4 D. 5

Bài 5: Chọn hệ số và CTHH thích hợp đặt vào những chỗ có dấu chấm hỏi trong phương trình hóa học sau: ?
 $\text{Na} + ? \rightarrow 2\text{Na}_2\text{O}$

A. 4, 1, O₂ B. 1, 4, O₂

C. 1, 1, O₂ D. 2, 2, O₂

Bài 6: Cân bằng PTHH sau và cho biết tỉ lệ tổng hệ số của chất phản ứng với sản phẩm.

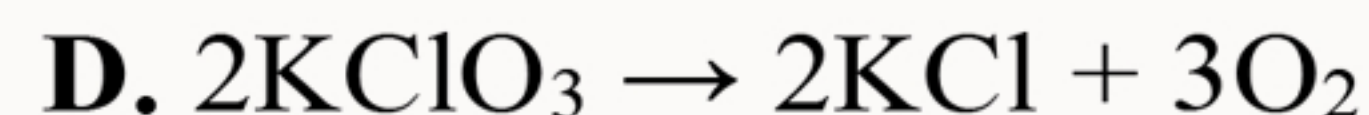
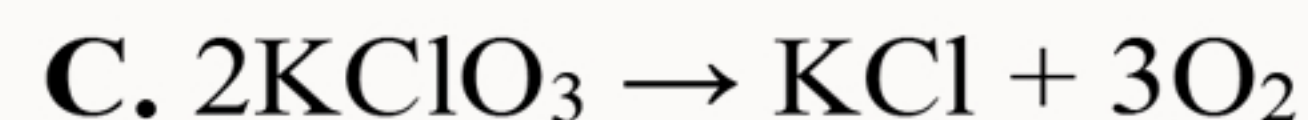
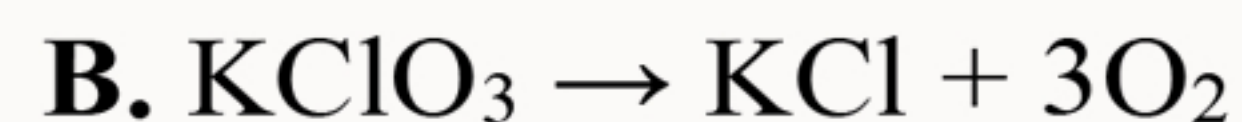
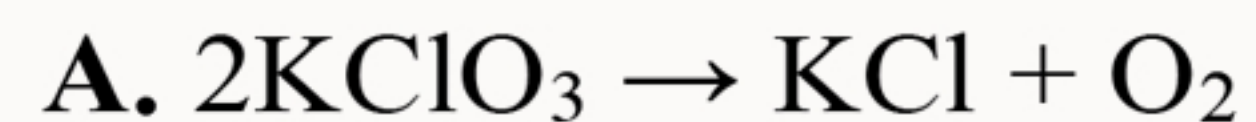


A. 2:2 B. 3:2 C. 2:3 D. Đáp án khác

BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Bài 7: Khi phân hủy hoàn toàn 24,5g muối kaliclorat(KClO_3) thu được 9,6 g khí oxi và muối kali clorua(KCl).

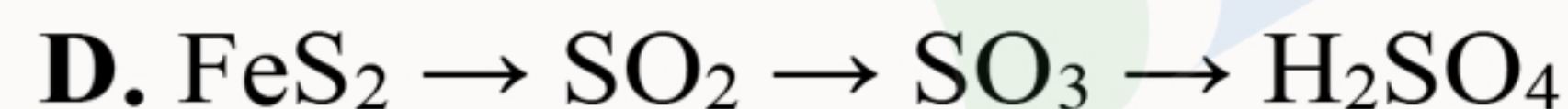
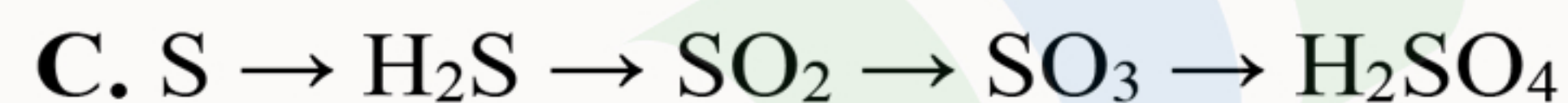
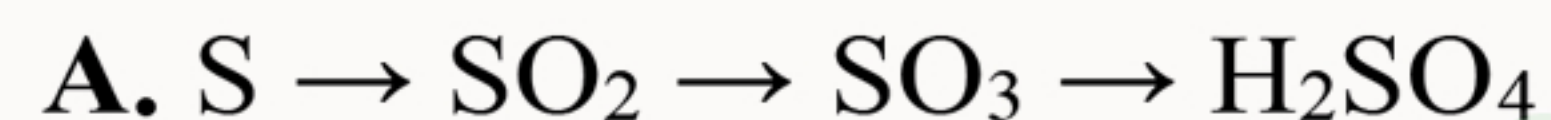
a/Hỏi PTHH nào dưới đây là đúng?



b/Tính khối lượng muối kali clorua thu được?

A. 14,9g **B.** 7,45g **C.** 19,4g **D.** 7,54g

Bài 8: Sơ đồ điều chế axit sunfuric trong công nghiệp là:



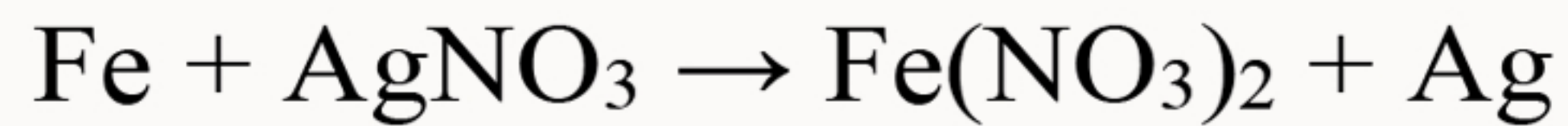
Bài 9: Cân bằng PTHH và tính tổng hệ số của các chất trong PTHH là:



A. 7 **B.** 8 **C.** 9 **D.** 10

BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Bài 10: Cân bằng PTHH và tính tổng hệ số các chất sản phẩm trong PTHH:

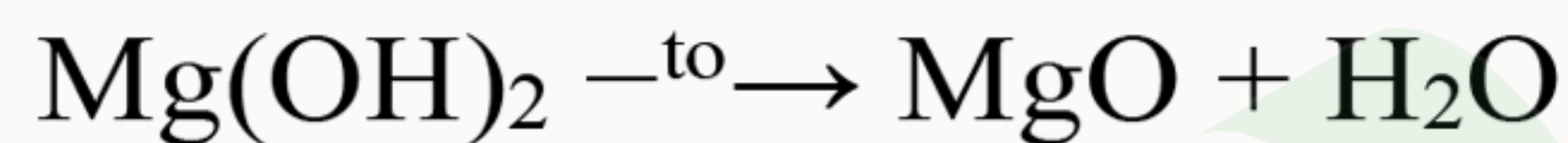
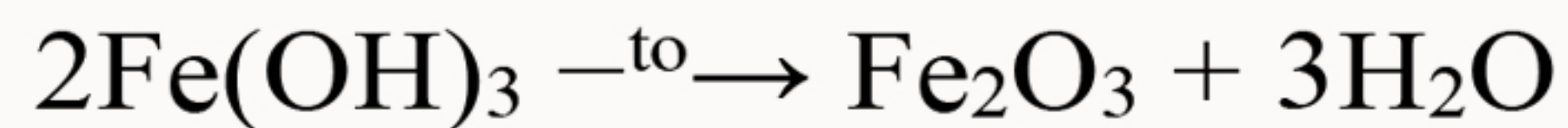


A. 2 B. 3 C. 4 D. 5

Đáp án và hướng dẫn giải

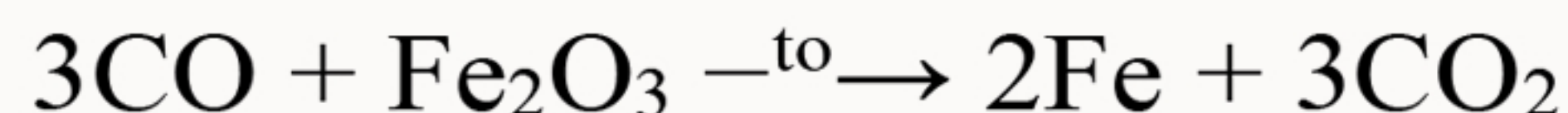
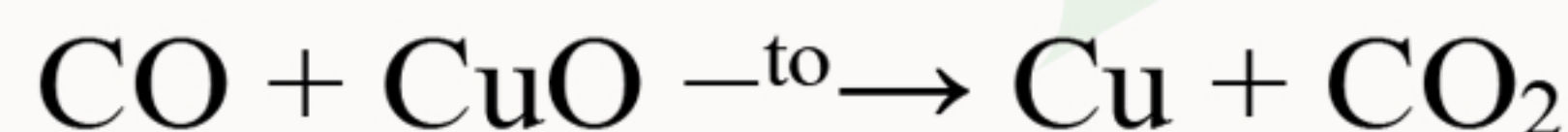
1. B	2. B	3. A	4. B	5. A
6. C	7. D, A	8. D	9. C	10. B

Bài 1: Bazo không tan bị nhiệt phân hủy thành oxit tương ứng và nước



⇒ Chọn B.

Bài 2: Khí CO khử được oxit của các kim loại đứng sau Al thành kim loại tương ứng và khí CO₂.



⇒ Chọn B.

BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

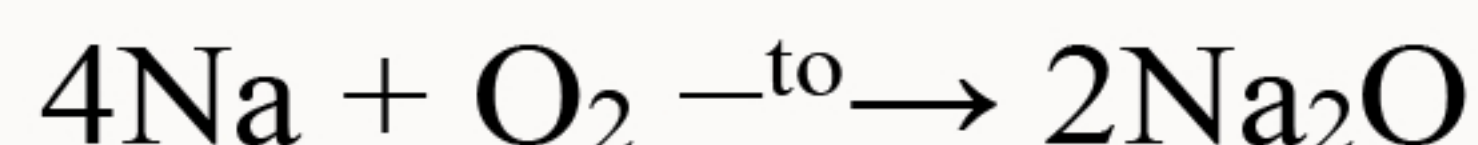
Bài 4:



Tổng hệ số các chất phản ứng = $1 + 2 = 4$

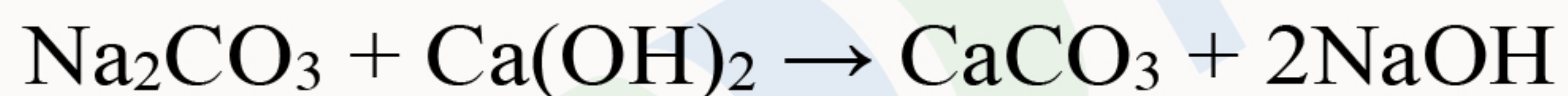
⇒ Chọn C.

Bài 5:



⇒ Chọn A.

Bài 6:

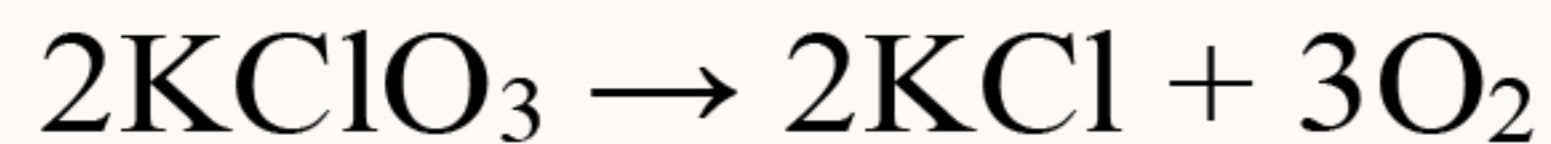


Tổng hệ số các chất phản ứng : Tổng hệ số các chất sản phẩm = $(1+1) : (1+ 2) = 2 : 3$

⇒ Chọn C.

BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Bài 7:



Áp dụng định luật bảo toàn khối lượng ta có:

$$m_{\text{KClO}_3} + m_{\text{KCl}} + m_{\text{O}_2}$$

$$\Leftrightarrow 24,5 = m_{\text{KCl}} + 9,6$$

$$\Leftrightarrow m_{\text{KCl}} = 14,9 \text{ g}$$

\Rightarrow Chọn D, A.

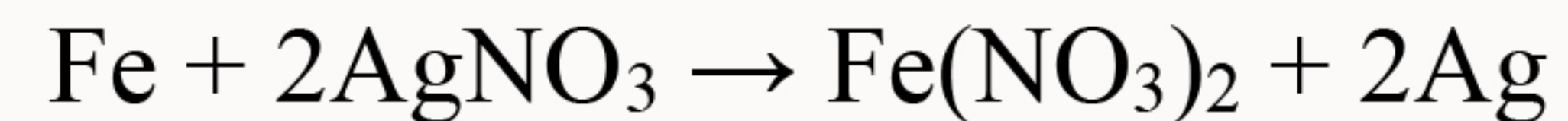
Bài 9:



$$\text{Tổng hệ số các chất} = 1 + 4 + 1 + 1 + 2 = 9$$

\Rightarrow Chọn C.

Bài 10:

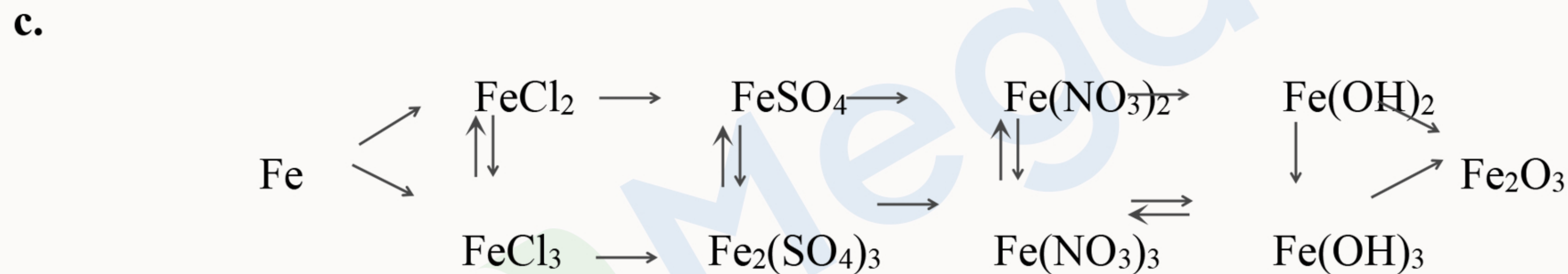
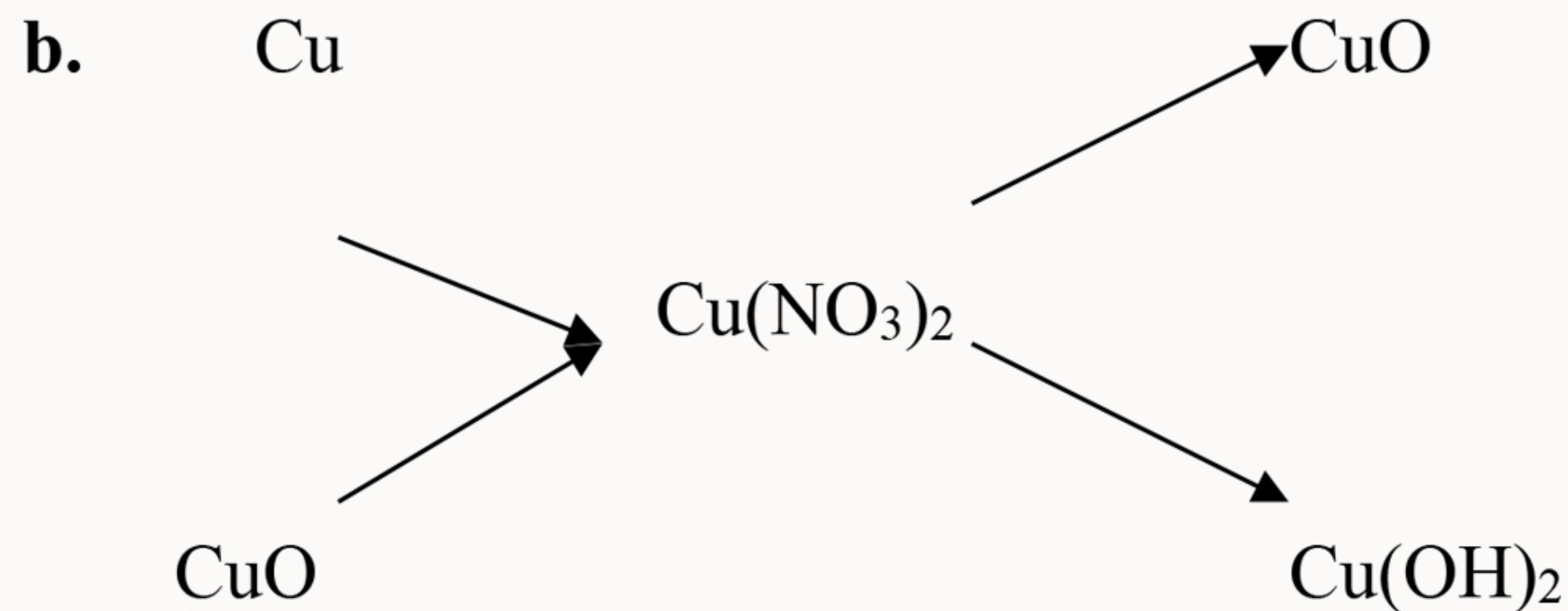
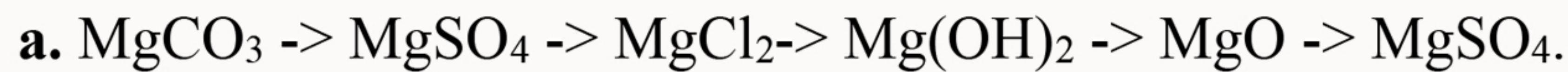


$$\text{Tổng hệ số các chất sản phẩm} = 1 + 2 = 3$$

\Rightarrow Chọn B

BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

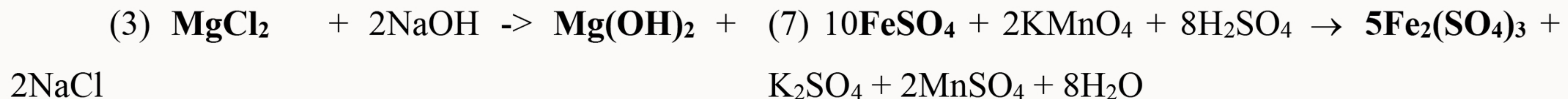
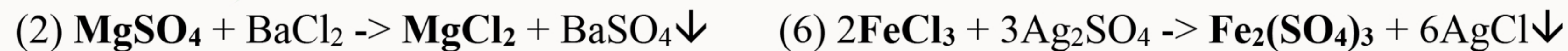
Bài 11: Viết PTPƯ thực hiện chuỗi biến hóa sau:



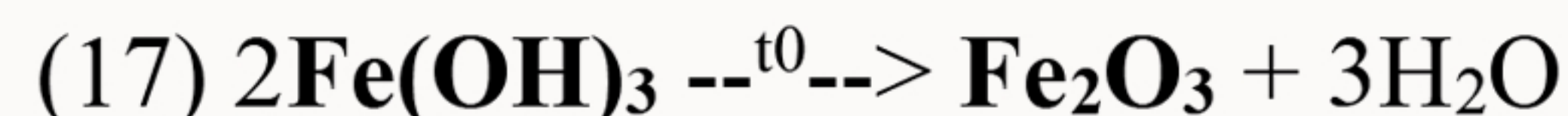
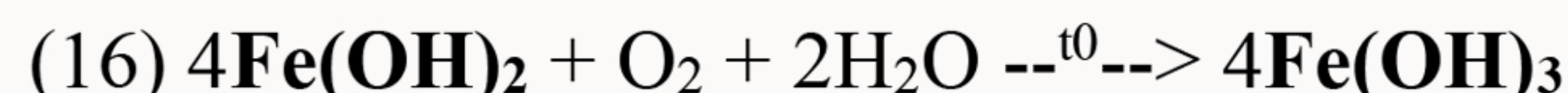
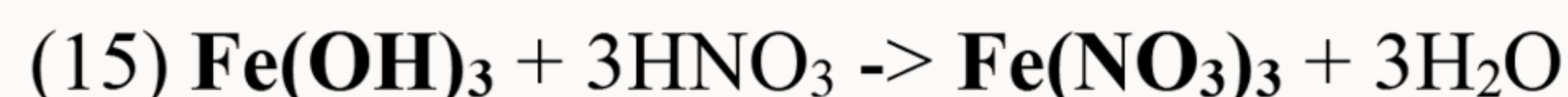
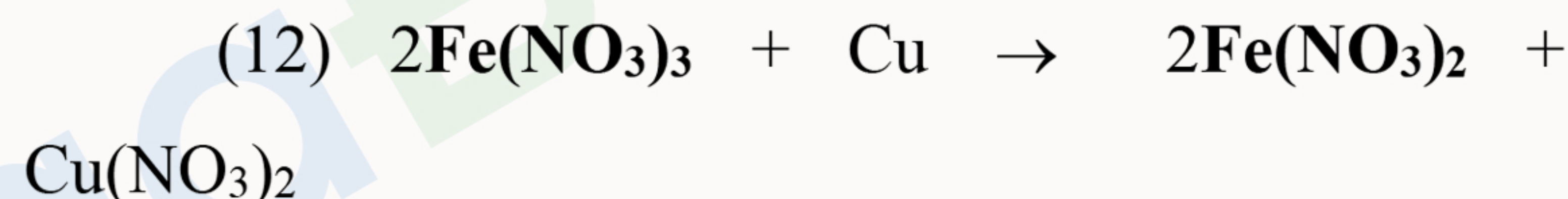
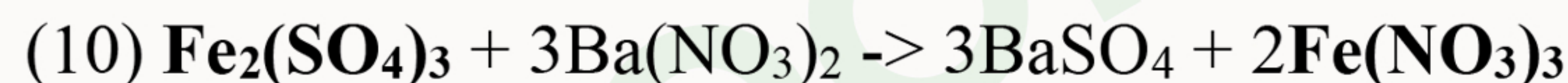
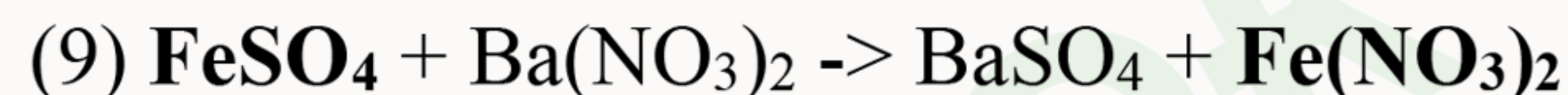
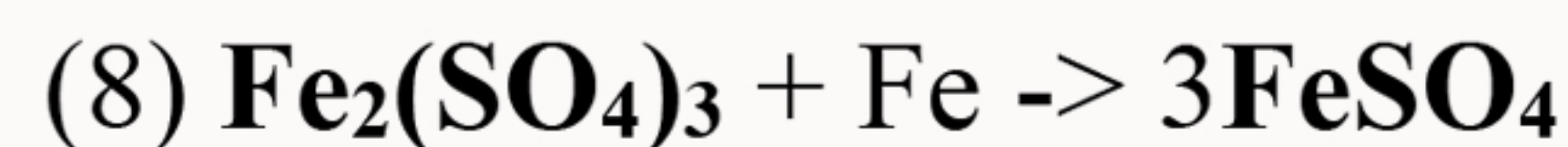
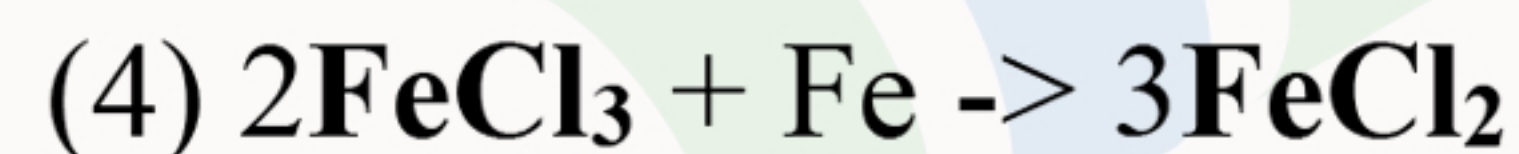
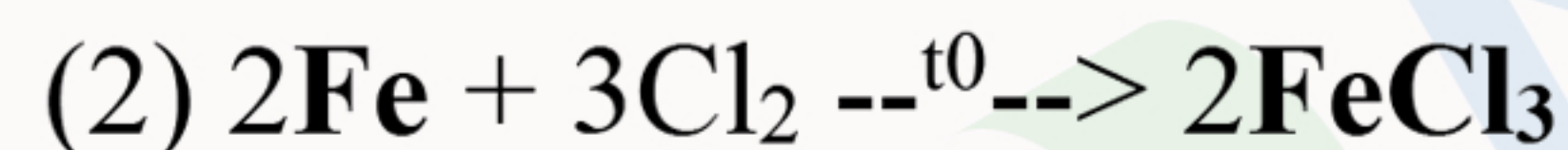
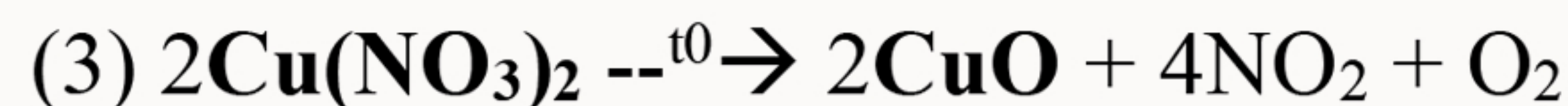
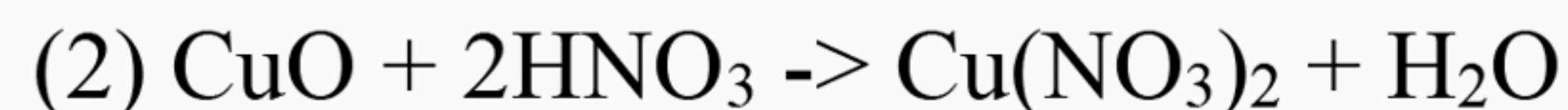
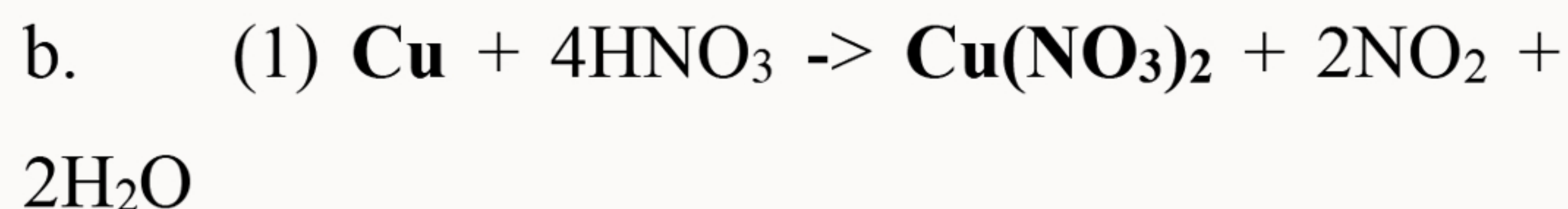
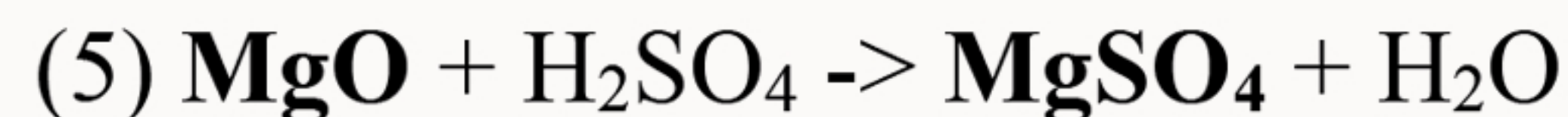
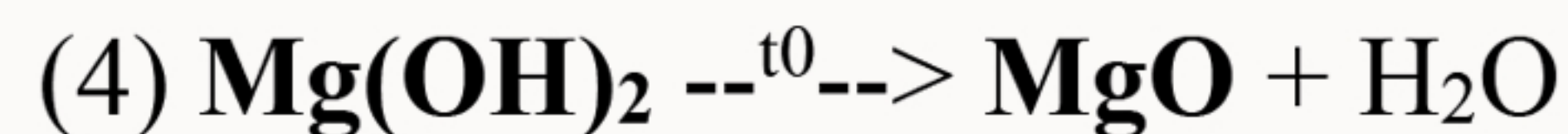
Hướng dẫn giải:



H_2O

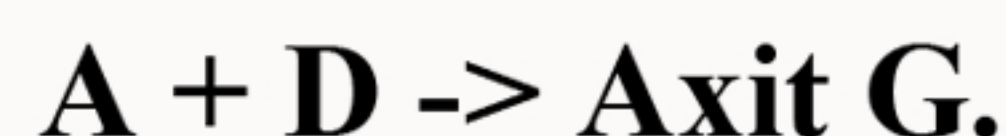
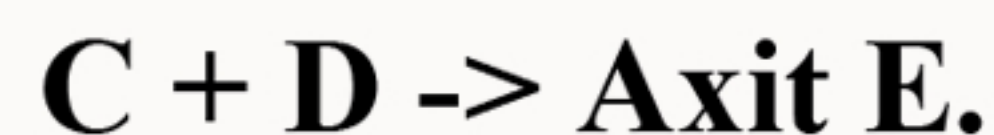
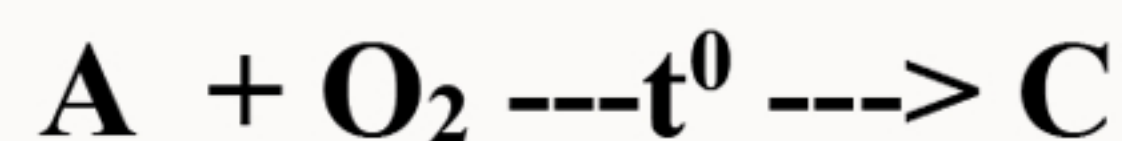


BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

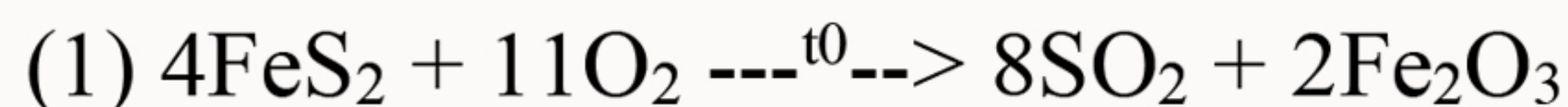


BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

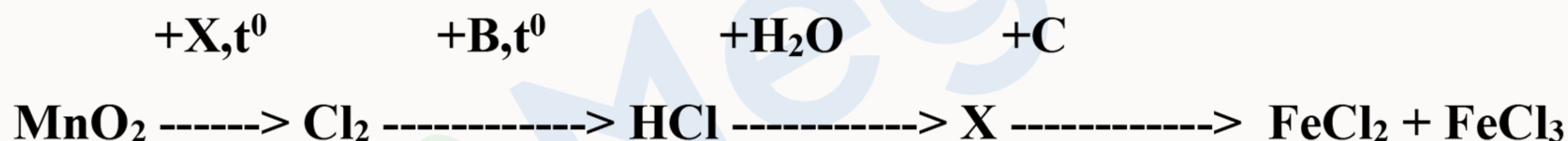
Bài 12: Tìm những chất thích hợp để thực hiện các chuyển hóa theo sơ đồ sau:



Hướng dẫn giải:

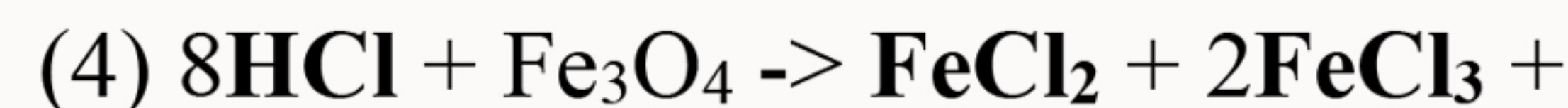
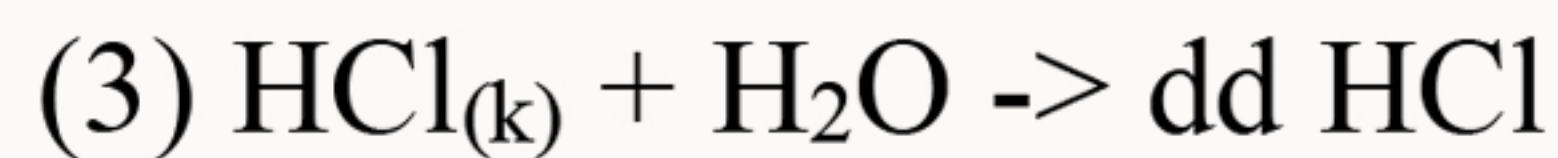
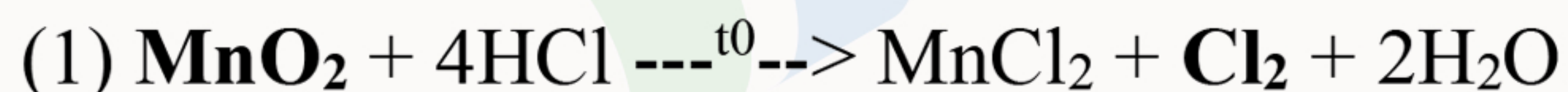


Bài 13: Hoàn thành các PTHH theo sơ đồ sau:



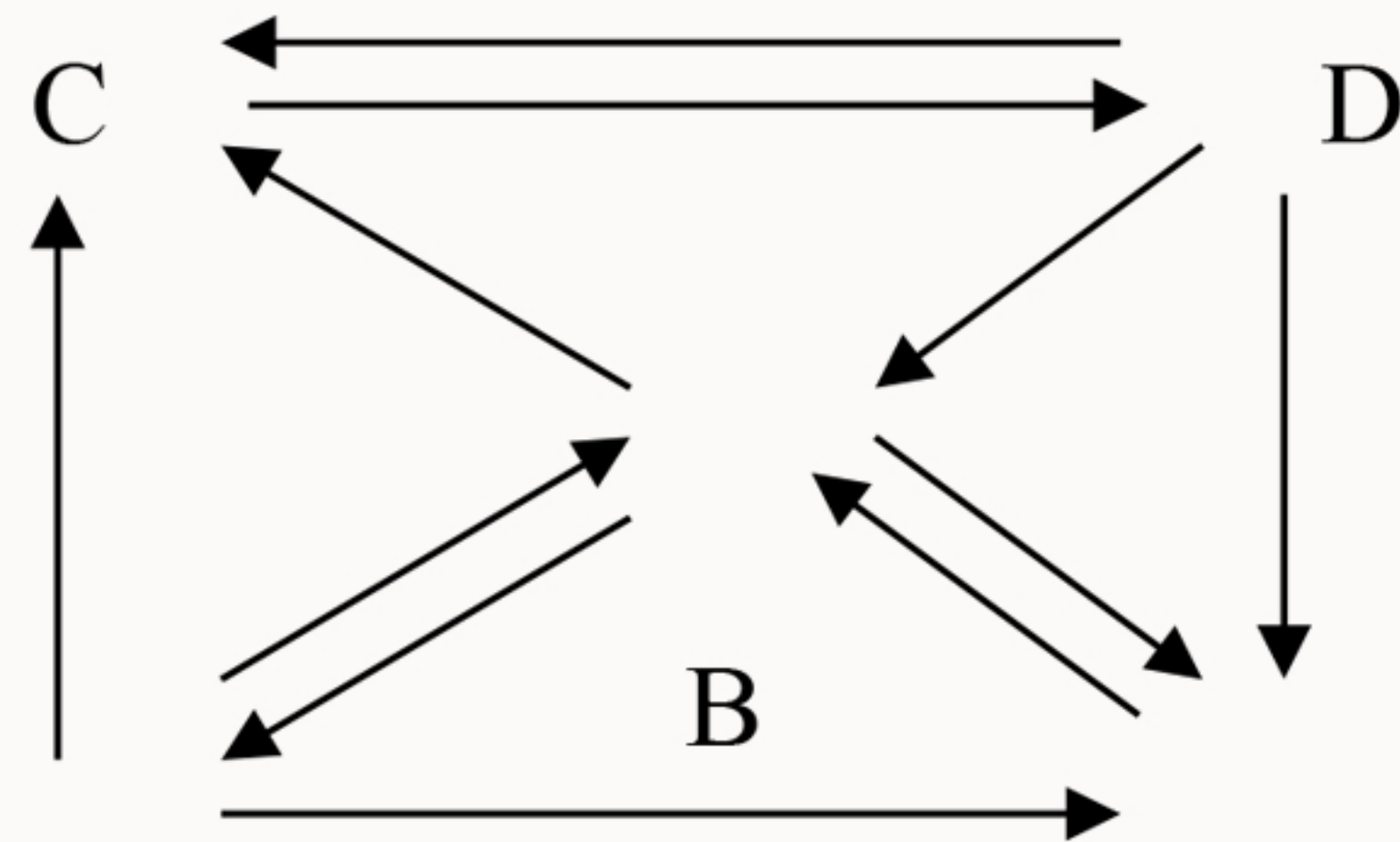
B, X, C là gì?

Hướng dẫn giải:



BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Bài 15: Cho các chất NaAlO_2 , $\text{Al}(\text{OH})_3$, Al , $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ tương ứng với các kí hiệu B, C, D, E, F không theo thứ tự trên, thỏa mãn sơ đồ sau:

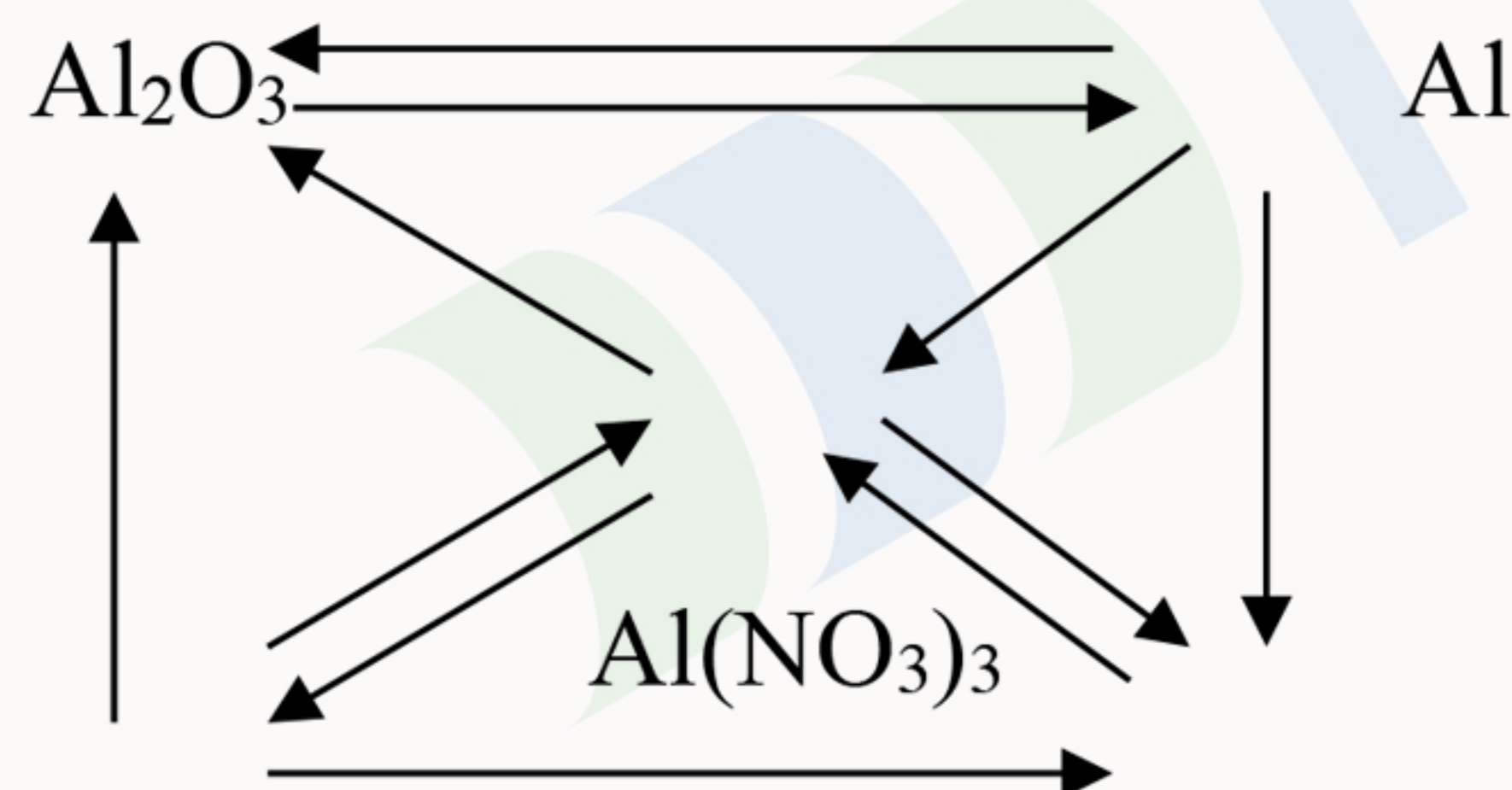


E

F

Xác định B, C, D, E, F. Viết các PTHH xảy ra, mỗi mũi tên một phản ứng.

Hướng dẫn giải:



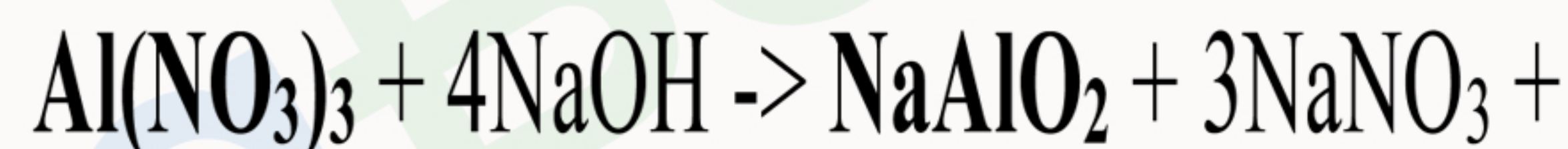
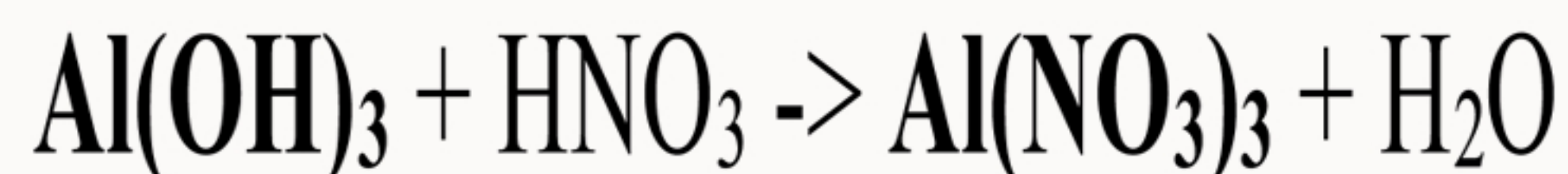
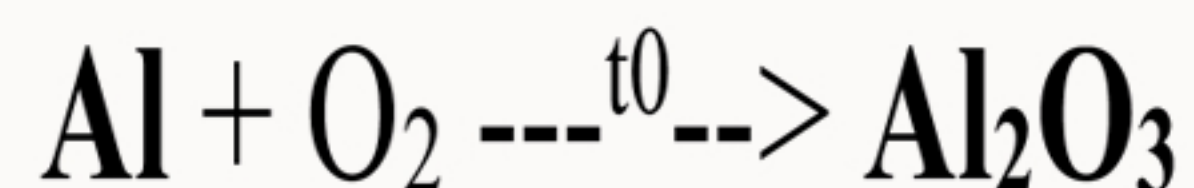
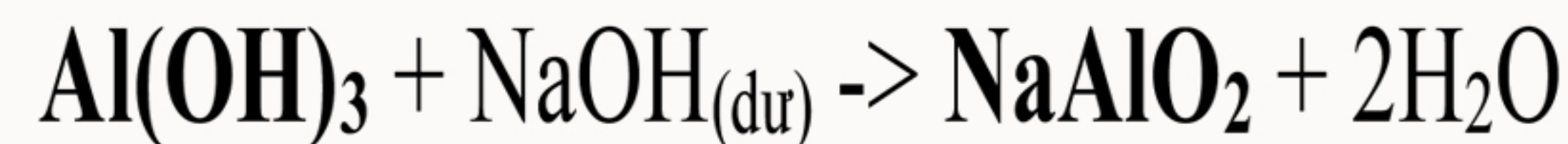
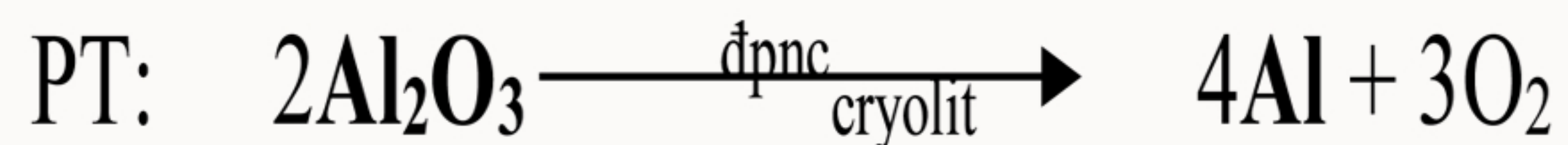
B: $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$; C: Al_2O_3 ; D: Al ;

E: $\text{Al}(\text{OH})_3$; F: NaAlO_2

$\text{Al}(\text{OH})_3$

NaAlO_2

BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC



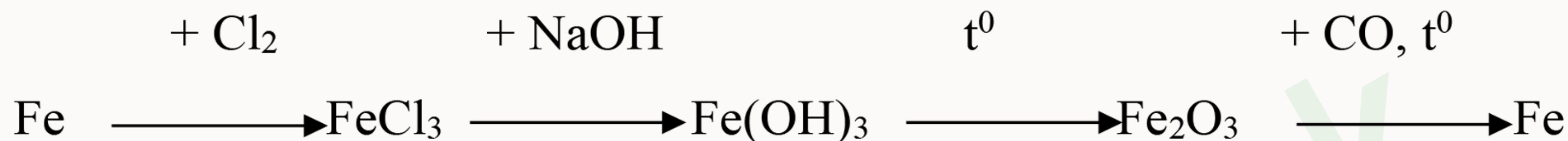
Bài 16: Viết các PTPU cho dãy tiến hóa sau.



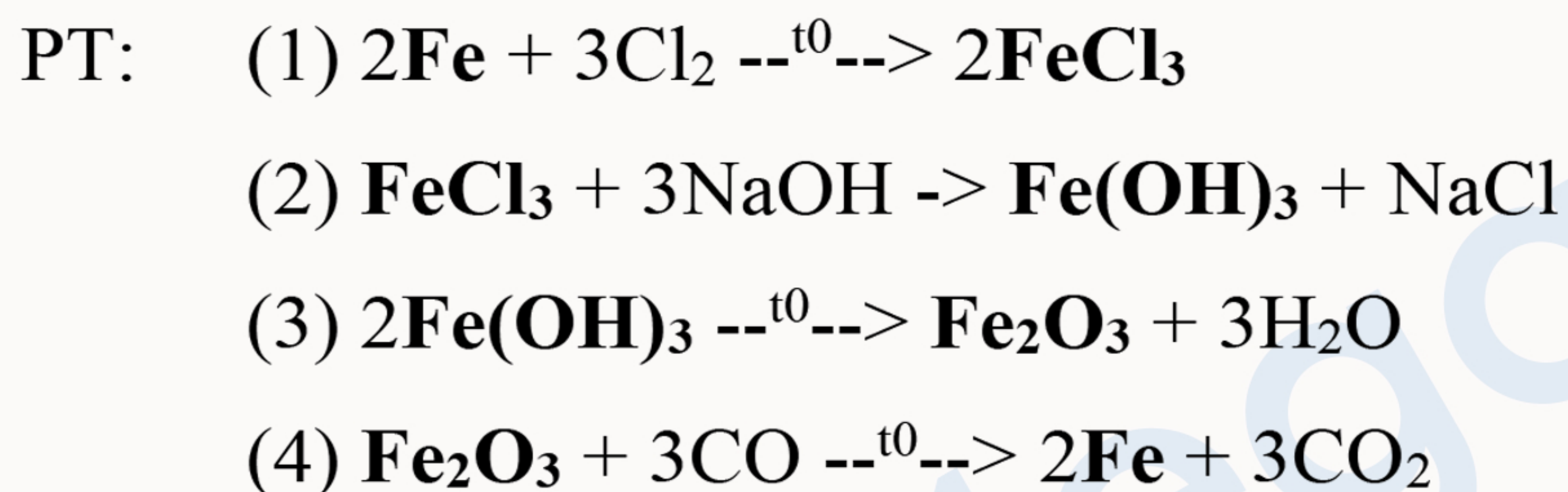
Biết C là chất kết tủa màu nâu vào A, B, C, D, X, Y, Z là kí hiệu ứng với công thức 1 chất.

BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

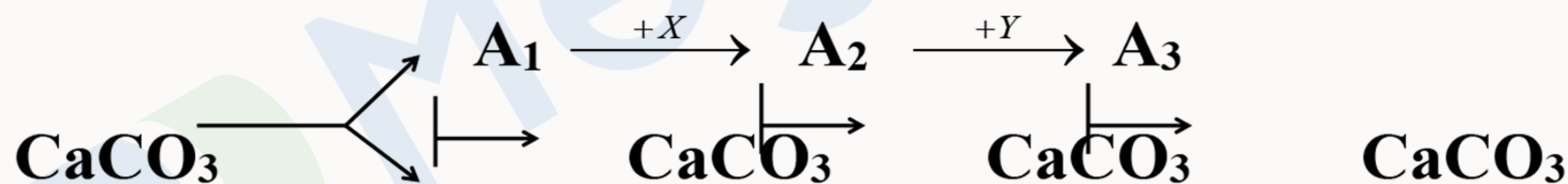
Hướng dẫn giải:



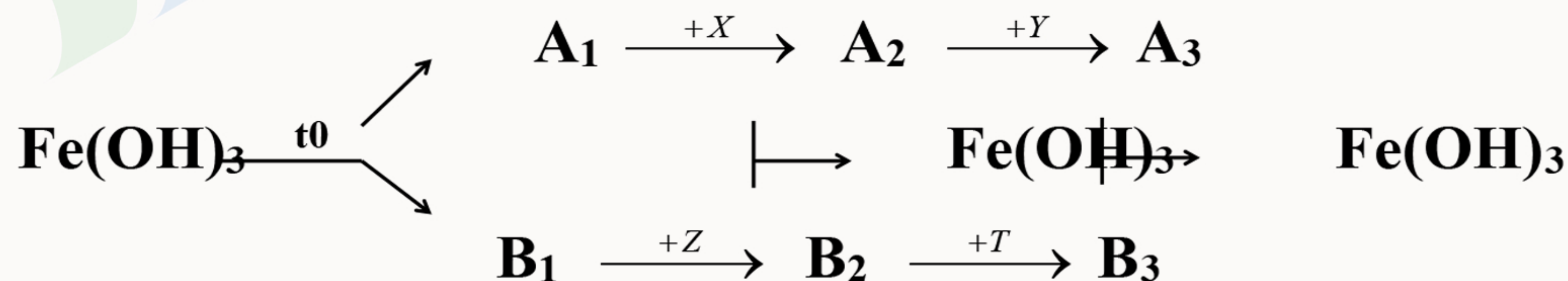
A; Fe; B: FeCl₃; C: Fe(OH)₃; D: Fe₂O₃; X: Cl₂; Y: NaOH; Z: CO



a.



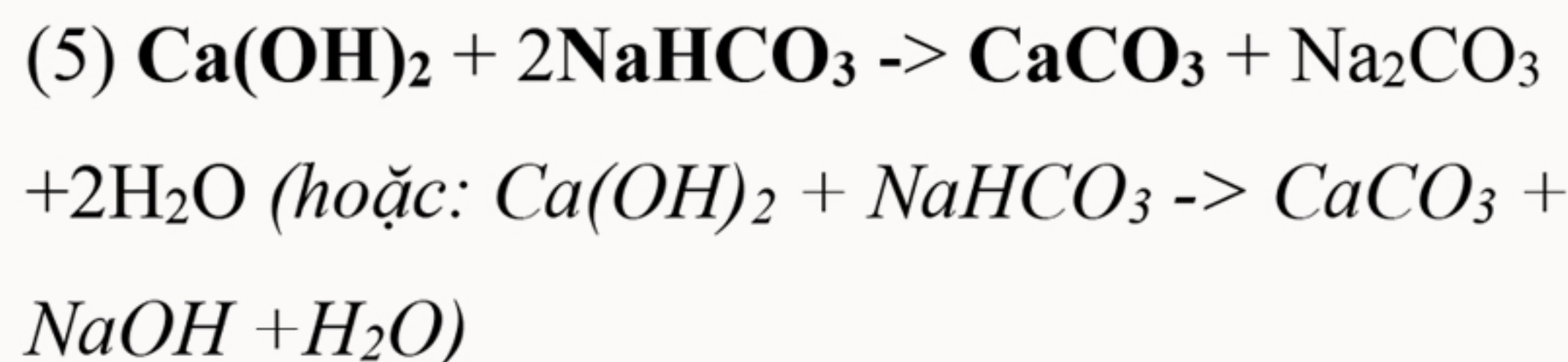
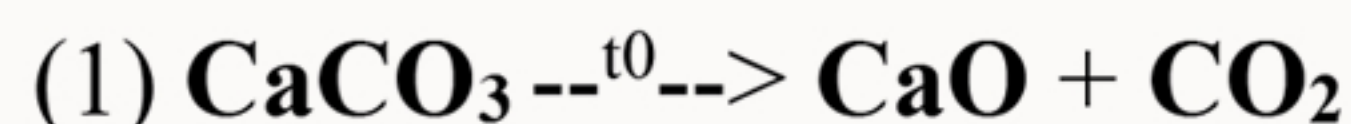
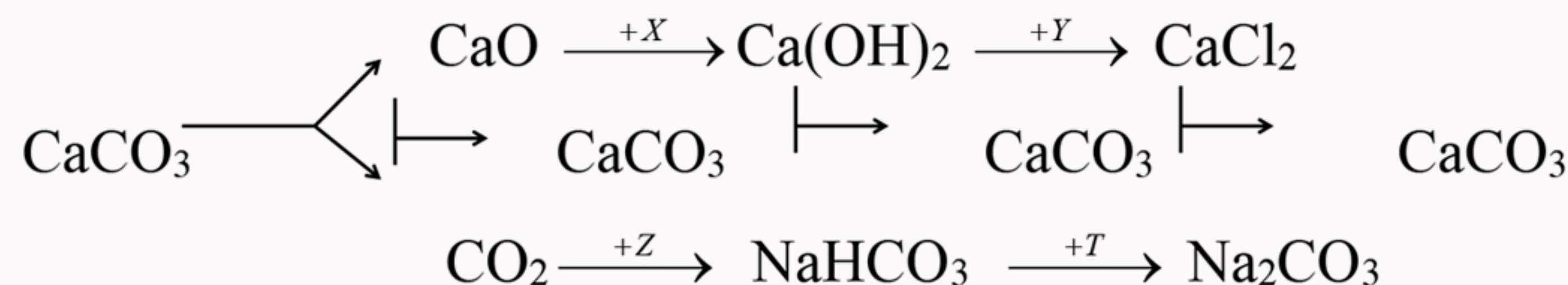
b.



BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Hướng dẫn giải:

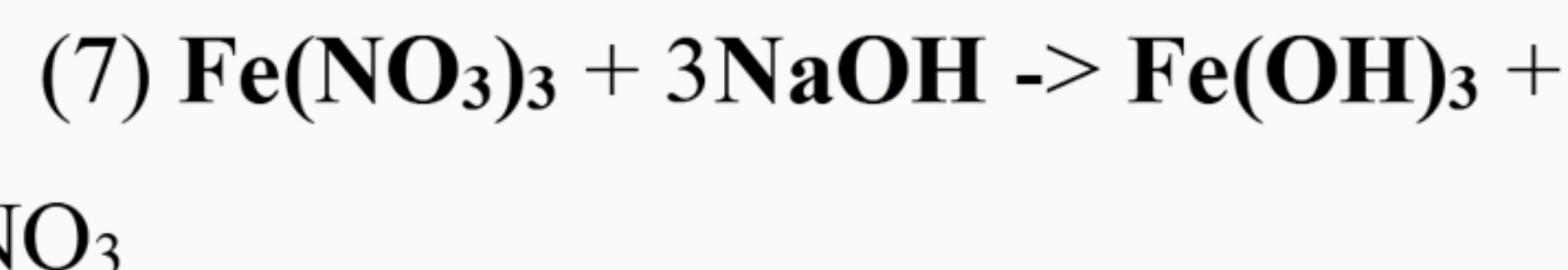
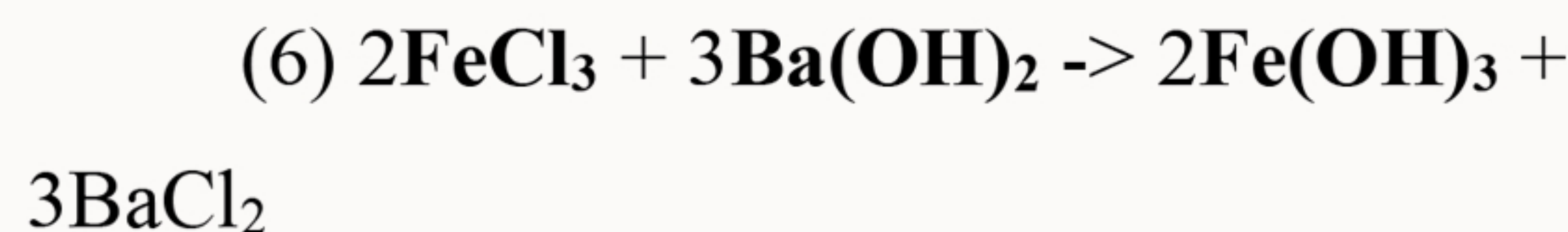
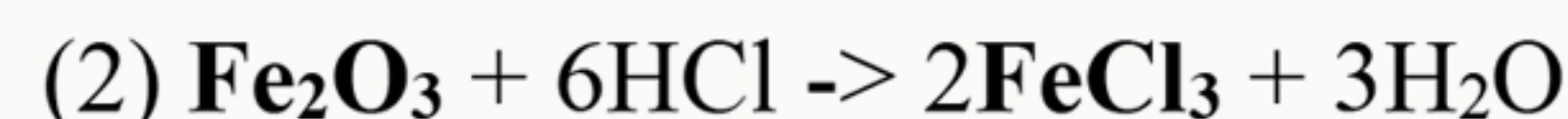
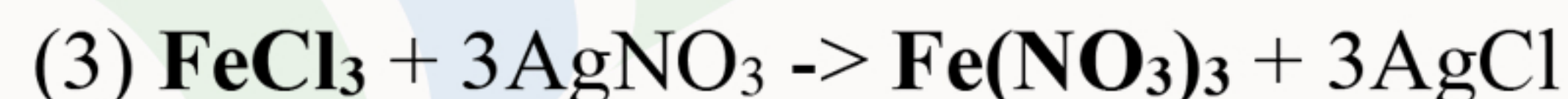
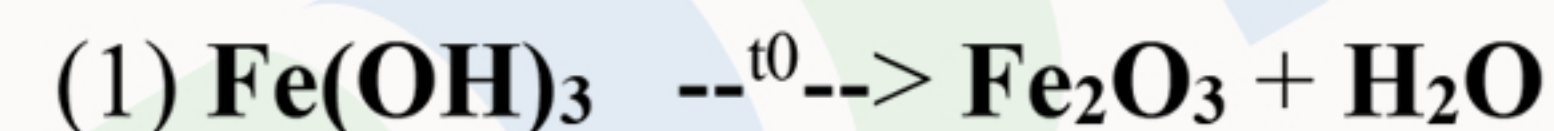
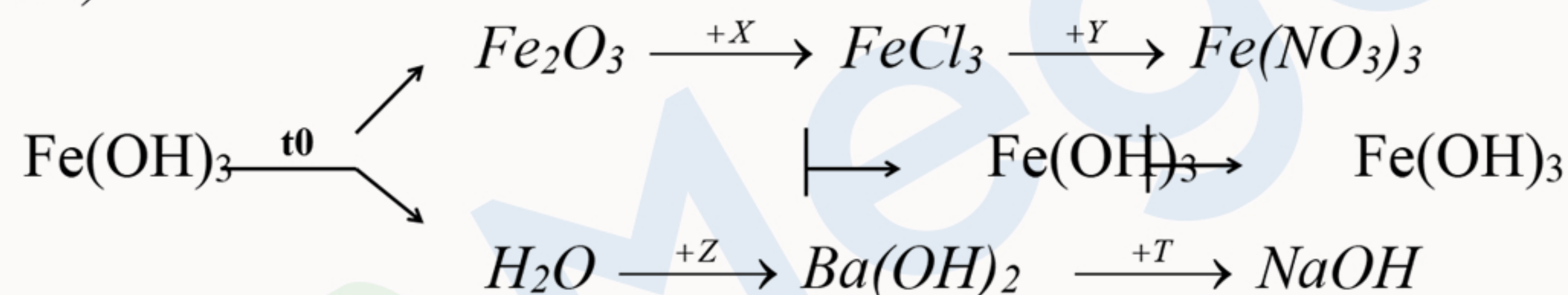
a.



$A_1 : \text{CaO} ; A_2 : \text{Ca(OH)}_2 ; A_3 : \text{CaCl}_2 ; B_1 : \text{CO}_2 ; B_2 : \text{NaHCO}_3 ; B_3 : \text{Na}_2\text{CO}_3 ;$

$X: \text{H}_2\text{O}; Y: \text{HCl}; Z, T: \text{NaOH}$

b.



HD : $A_1 : \text{Fe}_2\text{O}_3 ; A_2 : \text{FeCl}_3 ; A_3 : \text{Fe(NO}_3)_3 ; B_1 : \text{H}_2\text{O} ; B_2 : \text{Ba(OH)}_2 ; B_3 : \text{NaOH}$

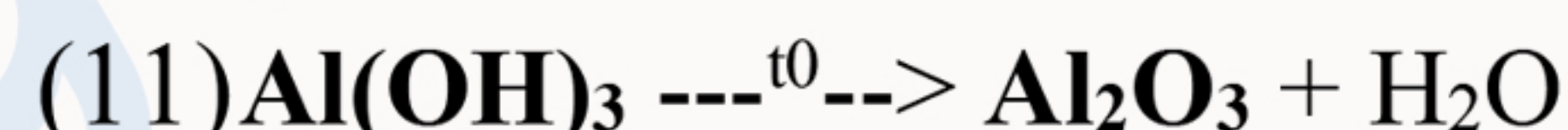
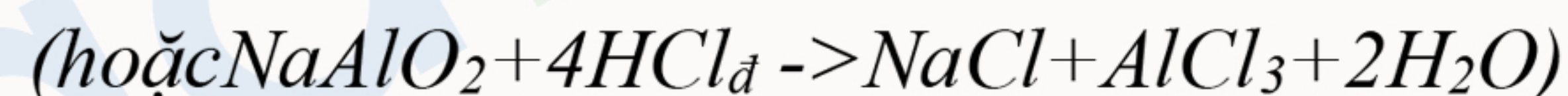
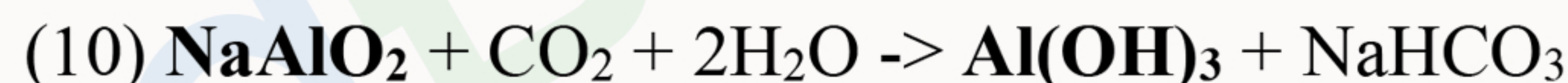
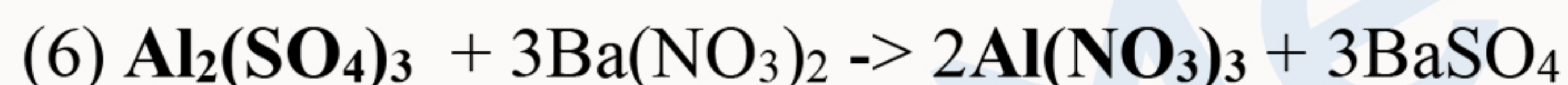
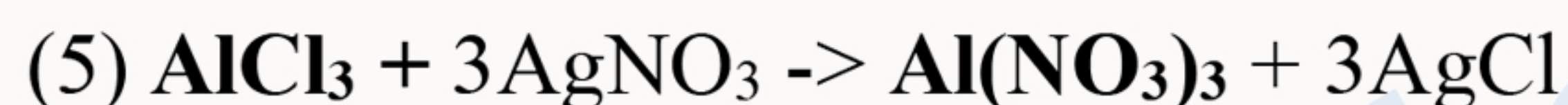
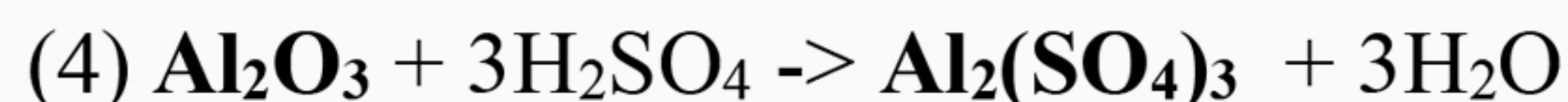
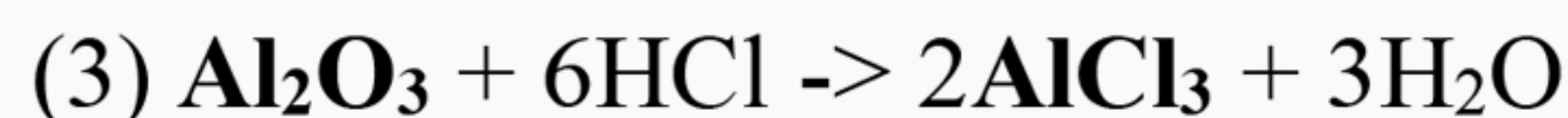
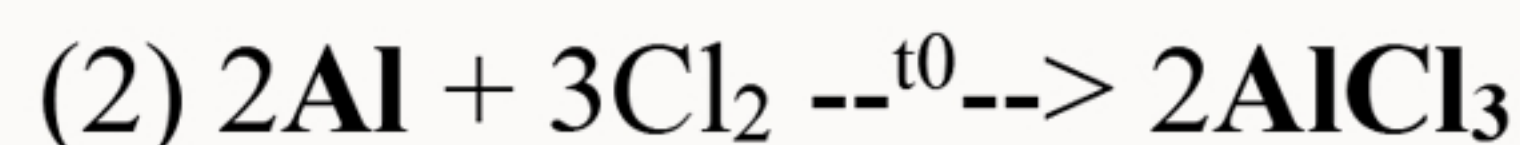
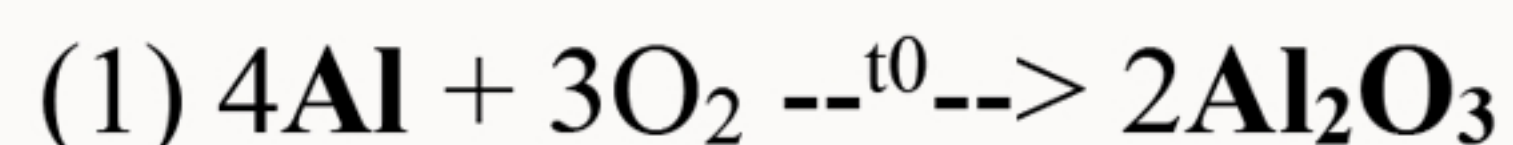
$X: \text{HCl}; Y: \text{AgNO}_3; Z: \text{BaO}; T: \text{Na}_2\text{SO}_4$

BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Bài 17: Viết PTPƯ thực hiện chuỗi biến hóa sau:

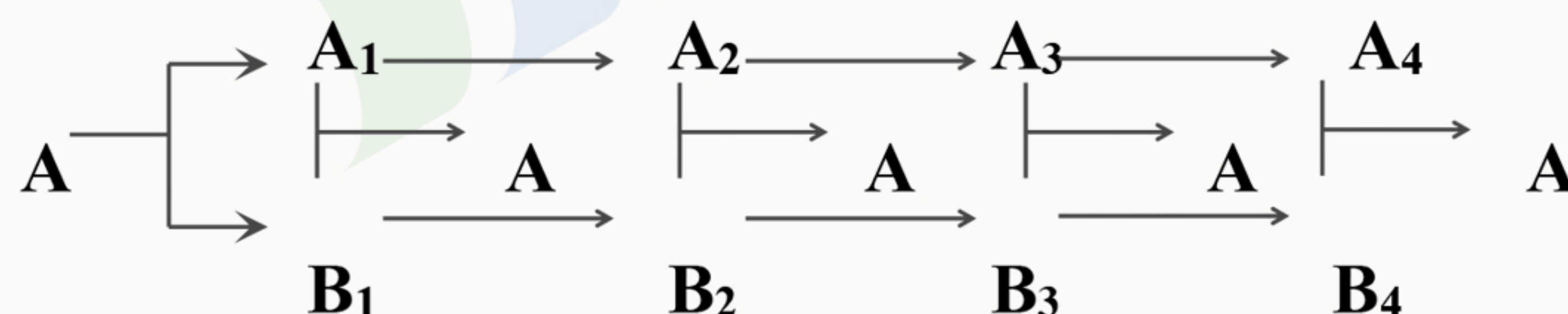


Hướng dẫn giải:



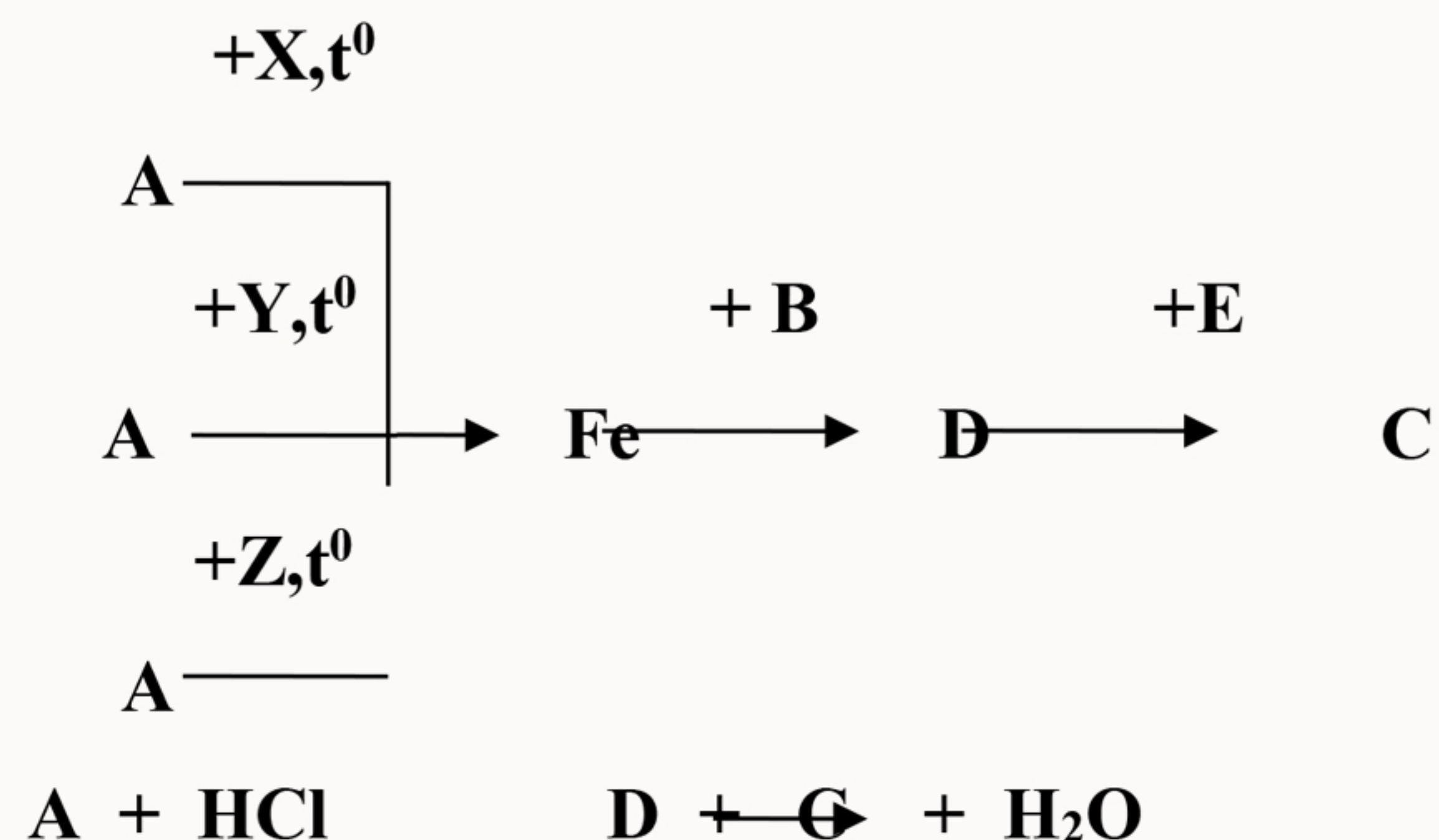
Bài 18: Xác định các chất theo sơ tiến hóa sau:

a.



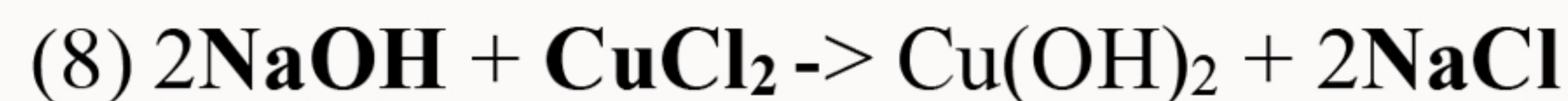
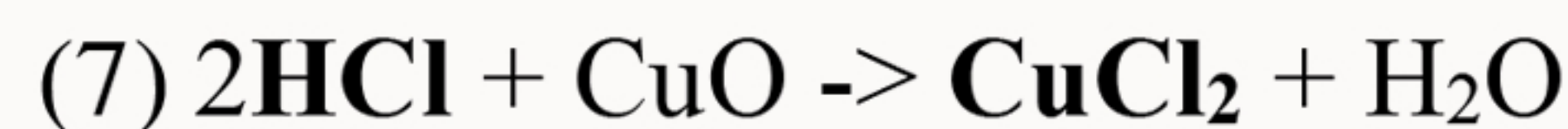
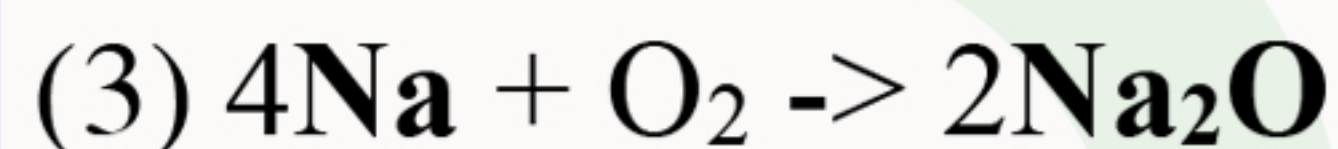
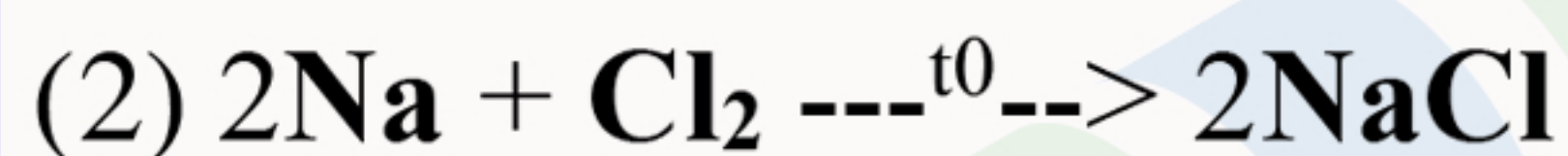
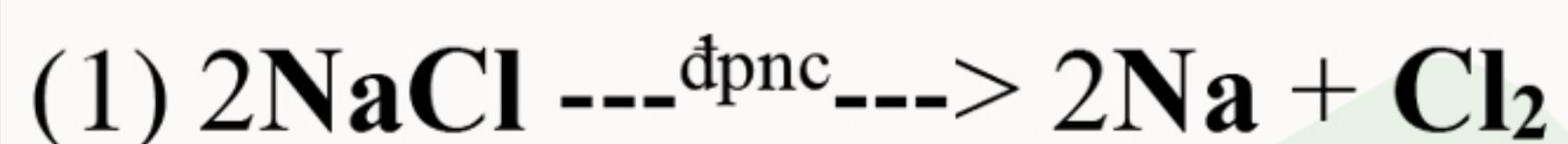
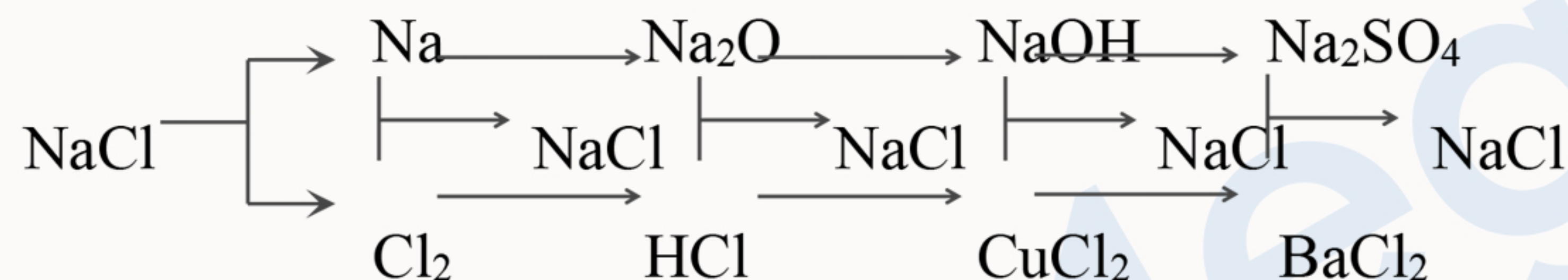
BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

b.



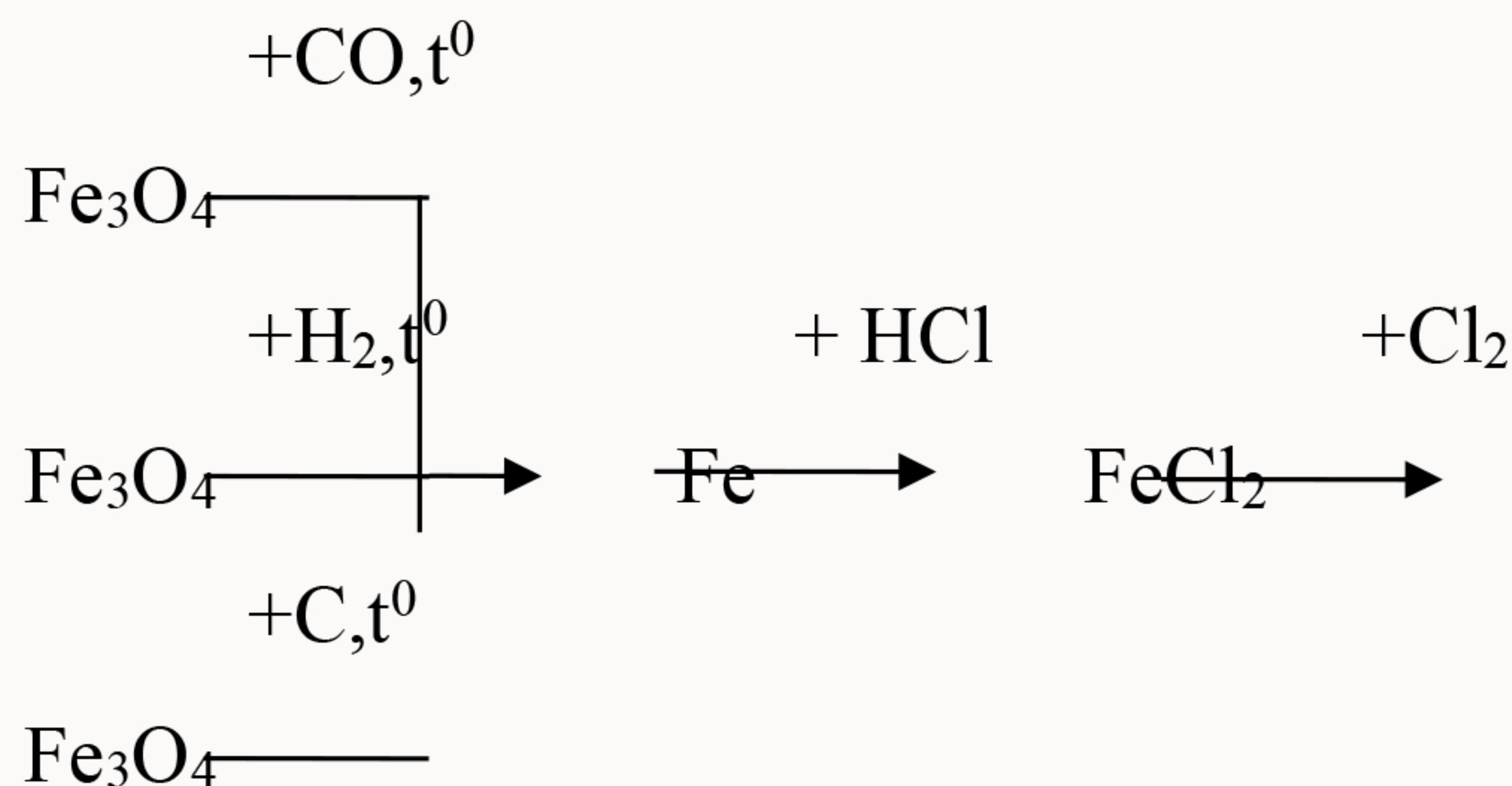
Hướng dẫn giải:

a.

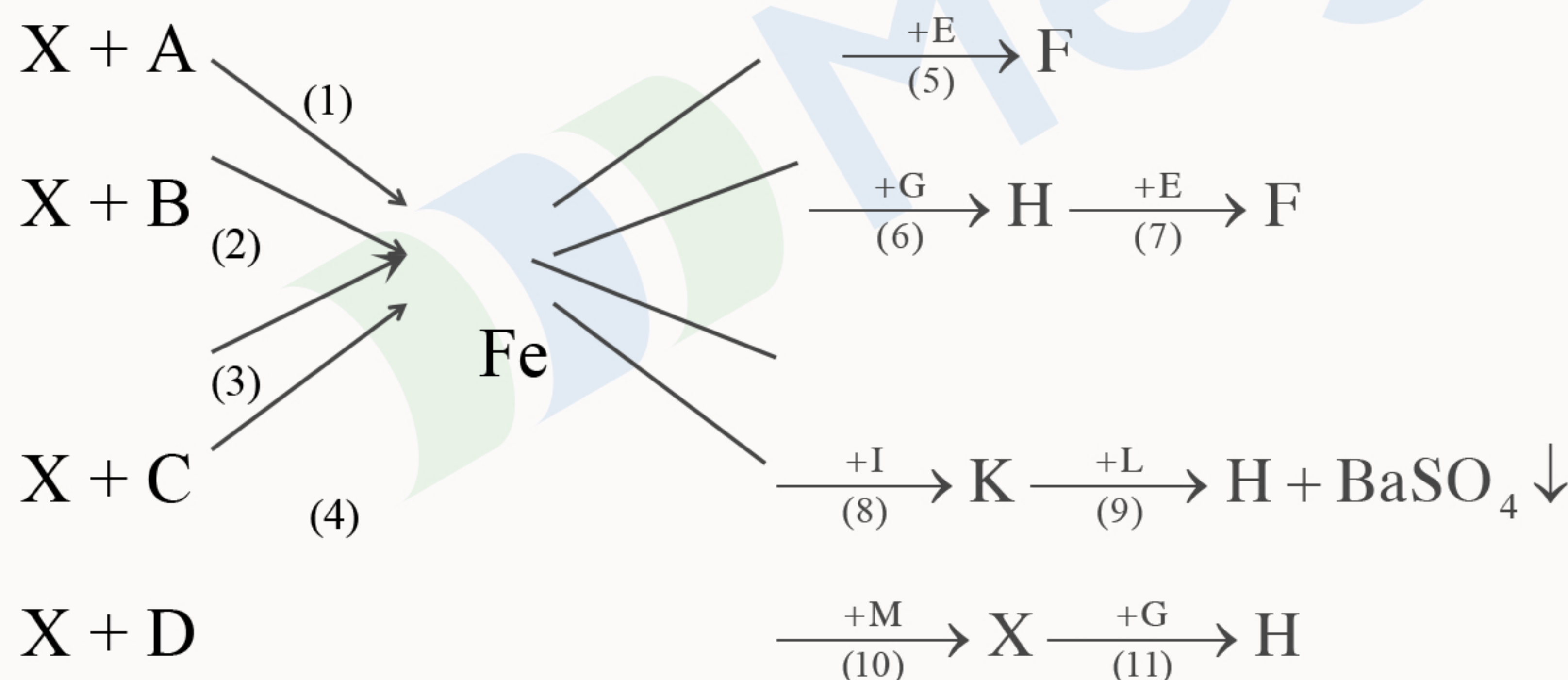


BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

b.

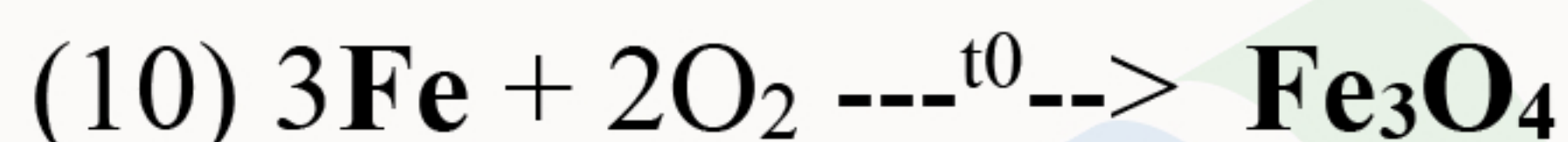
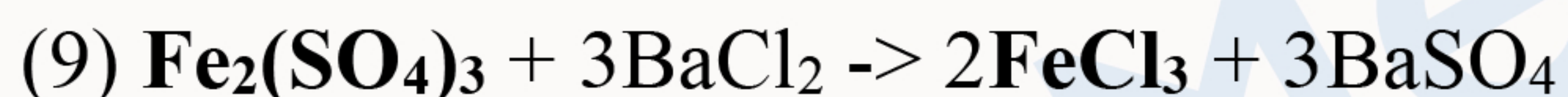
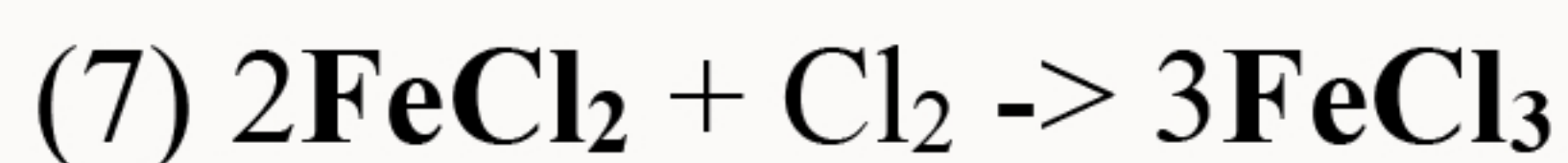
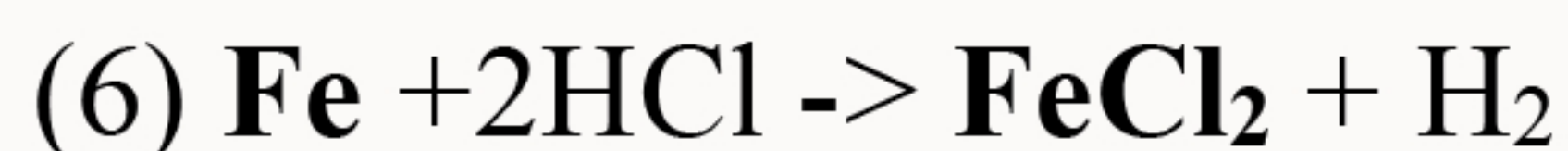
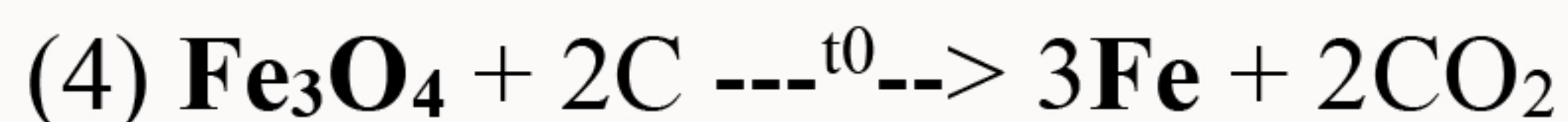


Bài 19: Hoàn thành sơ đồ phản ứng sau



BÀI TẬP HÓA HỌC LỚP 9 VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Hướng dẫn giải:



*****Trong đó: X: Fe_3O_4 ; E: Cl_2 ; F: FeCl_3 ; H: FeCl_3 ; G: HCl ; M: O_2 ;**

K: $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$; L: BaCl_2 ; I: $\text{H}_2\text{SO}_{4\text{đ,n}}$; A: H_2 ; B: CO ; C: Al ; D: C