

FACTEURS CINÉTIQUES

1. Influence de la concentration des réactifs.**A- Expérience 1 : dismutation de l'ion thiosulfate en milieu acide.**

	Acide v_1	thiosulfate v_2	Eau v_3	temps mesuré
A	5,0 mL	50,0 mL	0 mL	
B	5,0 mL	40,0 mL	10,0 mL	
C	5,0 mL	30,0 mL	20,0 mL	

1° Demi-équations rédox :

2° Tableau d'avancement :

Étude pour l'expérience A, B ou C (expliquer le choix, réactif limitant ? en excès ?) :

Équation chimique		
État du système	Avancement	Quantités de matière
État initial (EI)	0	
En cours de transformation	x	
État final (EF)	x_{\max}	

3°

4° Conclusion

B- Expérience 2 : Réaction entre le peroxydisulfate d'ammonium et l'iodure de potassium.

Observations au cours du temps :

1° Espèce responsable de la coloration :

Étude pour l'expérience A, B ou C (expliquer le choix) :

Équation chimique		
État du système	Avancement	Quantités de matière
État initial (EI)	0	
En cours de transformation	x	
État final (EF)	x_{\max}	

3° Conclusion :

2. Influence de la température du milieu réactionnel.

A- Expérience 1 : Réaction entre le peroxydisulfate d'ammonium et l'iodure de potassium.

Observations au cours du temps :

1° Espèce responsable de la coloration :

2° Conclusion

B- Expérience 2 : réaction entre le permanganate de potassium en milieu acide et l'acide oxalique.

Observations au cours du temps :

1° Demi-équations rédox :

2°

Équation chimique		
État du système	Avancement	Quantités de matière
État initial (EI)	0	
En cours de transformation	x	
État final (EF)	x_{\max}	

3° Conclusion

4° Effet du catalyseur :

Cette réaction est *autocatalysée* par les ions Mn^{2+} , expliquer ce terme