

MAIRIE DE
BESANÇON



Arrêté du Maire de la Ville de
Besançon

Publié le : 17/11/2023

VOI.23.00.A02845

OBJET : Arrêté temporaire de circulation

AVENUE GEORGES CLEMENCEAU, RUE FELIX VIEILLE, AVENUE CHARLES
SIFFERT, RUE DE DOLE, RUE PERGAUD, RUE XAVIER MARMIER, RUE DU
BOUGNEY, PLACE MARECHAL LECLERC et RUE LABBE

La Maire de la Ville de Besançon,
Vu le Code général des collectivités territoriales et notamment les articles L. 2213-
1 à L. 2213-6
Vu l'arrêté DAG.20.00.A100 du 20 juillet 2020 qui donne délégation de signature à
Mme Marie ZEHAF, Conseillère Municipale Déléguée
Vu l'arrêté n°VOI.23.00.A02734 en date du 31/10/2023
Vu la demande des entreprises BONNEFOY - SOGEA et GNT
Considérant L'avancement des travaux de création d'un réseau chaleur rendant
nécessaires d'arrêter la réglementation appropriée du stationnement et de la la
circulation AVENUE GEORGES CLEMENCEAU, dans sa section comprise entre la
RUE QUERRET et la RUE DU BOUGNEY

ARRÊTE

Article 1 : Les dispositions de l'arrêté VOI.23.00.A02734 du 31/10/2023, portant
réglementation de la circulation, sont prorogées jusqu'au 30/11/2023.

Article 2 - Voies de recours :

Tout recours contentieux contre le présent arrêté peut être formé auprès du
Tribunal Administratif de Besançon dans les deux mois suivant la publicité de
l'arrêté.

Article 3 : M. le Directeur Général des Services de la Ville de Besançon est
chargé de l'exécution du présent arrêté qui sera publié au registre des arrêtés sur
le site internet de la Ville conformément à la réglementation en vigueur.

Besançon, le 16 NOV. 2023

Pour la Maire,
Par délégation,

Marie ZEHAF
Conseillère Municipale Déléguée



PHYSICAL CHEMISTRY
LABORATORY

DATE
BY

EXPERIMENT

THE DETERMINATION OF THE EQUILIBRIUM CONSTANT

FOR THE REACTION OF FERROUS ION WITH
DITHIONITE ION IN AQUEOUS SOLUTION

The purpose of this experiment is to determine the equilibrium constant for the reaction of ferrous ion with dithionite ion in aqueous solution. The reaction is as follows:

$$\text{Fe}^{2+} + \text{S}_2\text{O}_4^{2-} \rightleftharpoons \text{Fe}^{3+} + \text{S}_2\text{O}_3^{2-}$$

The equilibrium constant, K , is defined as the ratio of the product concentrations to the reactant concentrations, each raised to the power of its stoichiometric coefficient. In this case, the equilibrium constant is given by:

$$K = \frac{[\text{Fe}^{3+}][\text{S}_2\text{O}_3^{2-}]}{[\text{Fe}^{2+}][\text{S}_2\text{O}_4^{2-}]}$$

The concentration of ferrous ion is determined by the amount of dithionite ion added, and the concentration of dithionite ion is determined by the amount of ferrous ion added. The concentration of ferric ion is determined by the amount of dithionite ion that has reacted, and the concentration of dithionite ion is determined by the amount of ferrous ion that has reacted.

PROCEDURE

1. Preparation of Standard Solutions

2. Determination of the Equilibrium Constant

3. Calculation of the Equilibrium Constant

CSN 100 R.7



UNIVERSITY OF CALIFORNIA, BERKELEY
DEPARTMENT OF CHEMISTRY