

Zeitschrift: Schweizerische mineralogische und petrographische Mitteilungen =
Bulletin suisse de minéralogie et pétrographie

Band: 21 (1941)

Heft: 2

Artikel: Sur un procédé d'analyse sommaire des calcaires et des dolomies

Autor: Gysin, Marcel

DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-18943>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. [Mehr erfahren](#)

Conditions d'utilisation

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. [En savoir plus](#)

Terms of use

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. [Find out more](#)

Download PDF: 19.01.2026

ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>

Sur un procédé d'analyse sommaire des calcaires et des dolomies

par *Marcel Gysin*

Les divers procédés en usage pour identifier rapidement les différents carbonates alcalino-terreux sont inefficaces quand les roches contiennent des proportions importantes d'impuretés, telles que matières argileuses, mineraux de fer, etc., ou quand les carbonates sont constitués en partie par de la giobertite. D'autre part, l'analyse chimique quantitative exige des opérations relativement longues et minutieuses, souvent hors de proportion avec le but que l'on se propose d'atteindre.

Au cours de l'étude d'une série de calcaires et dolomies provenant de la région de Divrik (Turquie)¹⁾, nous avons mis au point un procédé relativement rapide pour distinguer effectivement les calcaires des dolomies et des giobertites. Ce procédé comporte le dosage approximatif des carbonates de calcium et de magnésium par évaluation du volume des précipités d'oxalate de calcium et de phosphate ammoniacal-magnésien, préalablement centrifugés dans des conditions bien déterminées.

Pour mettre au point cette méthode, nous avons utilisé des échantillons de calcaire, de dolomie et de giobertite, préalablement analysés par la voie gravimétrique, ainsi que des mélanges en proportions connues de ces trois constituants; nous avons ainsi formé une dizaine de prototypes de composition bien établie.

TECHNIQUE DE LA METHODE

Une prise de 0,1 g. de la roche pulvérisée est attaquée dans une éprouvette de 10 cc. par 2 cc. d'acide chlorhydrique à 50 %; on parfait l'attaque en chauffant, puis on ajoute 2 à 3 gouttes d'acide nitrique concentré pour oxyder le fer. Sans décanter la solution d'attaque, on lui additionne 2 cc. d'ammoniaque concentrée pour précipiter le fer, l'alumine, etc., et on la filtre sur un tampon d'ouate; le résidu insoluble et le précipité sont abandonnés sur le filtre, tandis

¹⁾ M. GYSIN. Les dolomies de Divrik (Turquie). C. R. séances Soc. phys. et hist. nat. Genève, Vol. 57, n° 4, 1940, pp. 242—244.

que la liqueur filtrée est recueillie dans une éprouvette à centrifuger dont la partie effilée est graduée en dixièmes de centimètre cube (8 à 10 graduations). Pour ne pas augmenter le volume du filtrat, on essore le précipité sans le laver.

La liqueur est acidifiée par l'acide acétique glacial, puis additionnée de 5 cc. de solution saturée d'oxalate d'ammonium; le précipité d'oxalate de calcium est centrifugé pendant 3 minutes (vitesse de rotation comprise entre 2000 et 2400 tours par minute). On décante le liquide dans une deuxième éprouvette à centrifuger et l'on complète le volume de la première avec de l'eau distillée. Le liquide décanté est additionné de 3 cc. de solution à 100 g. par litre de phosphate d'ammonium et de 2 cc. d'ammoniaque concentrée; le précipité de phosphate ammoniacal-magnésien est centrifugé pendant 3 minutes, le liquide est décanté tandis que le phosphate est dissous dans 2 cc. d'acide chlorhydrique à 50 %, puis reprécipité par addition de 2 cc. d'ammoniaque concentrée. L'ensemble de ces opérations ne nécessite pas plus de 15 minutes. Finalement, on centrifuge les deux précipités (oxalate de calcium et phosphate ammoniacal-magnésien) pendant 60 minutes et on mesure leurs volumes respectifs.

INTERPRETATION DES RESULTATS

Dans les conditions précédemment exposées, le précipité de phosphate ammoniacal-magnésien acquiert un volume sensiblement constant après 10 minutes de centrifugation, tandis que l'oxalate de calcium se tasse encore un peu après plusieurs heures; néanmoins, après 60 minutes de centrifugation, ce dernier précipité atteint la majeure partie de son tassemement et, pour les besoins de notre cause, nous avons pu négliger la réduction de volume qui se produirait au-delà de ces 60 minutes. D'autre part, la méthode opératoire hâtive ne permet pas d'obtenir des conditions de précipitation strictement identiques (température, acidité, etc.), si bien que pour un même échantillon les volumes des précipités centrifugés ne sont pas constants; l'erreur est plus sensible pour l'oxalate de calcium, surtout dans les échantillons ayant une forte teneur en carbonate de calcium (calcaires et calcaires légèrement dolomitiques).

En appliquant ce procédé à nos dix échantillons-types, nous avons obtenu une série de résultats, que nous exposons ci-dessous sous formes de diagrammes.

Le premier diagramme (figure 1) a été construit en portant en abscisses la teneur des échantillons en CaCO_3 et en ordonnées les volumes des précipités d'oxalate correspondants. Les points ainsi

obtenus sont dispersés dans une surface triangulaire qui s'élargit à mesure que la teneur en CaCO_3 augmente; la partie axiale de cette surface donne la courbe de référence permettant de déterminer approximativement la teneur en CaCO_3 à partir du volume d'oxalate de calcium.

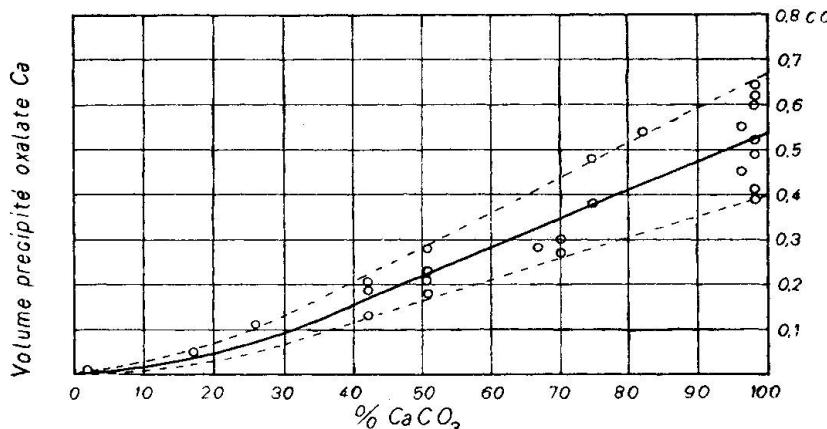


Figure 1. Variation du volume du précipité d'oxalate de calcium en fonction de la teneur en CaCO_3

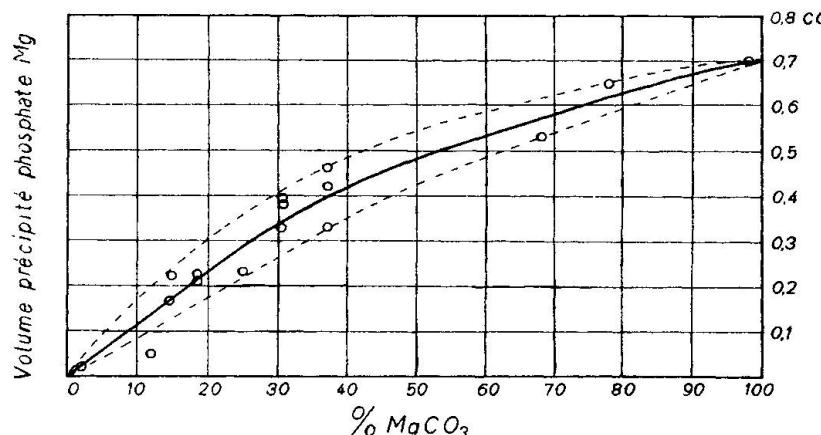


Figure 2. Variation du volume du précipité de phosphate ammoniacomagnésien en fonction de la teneur en MgCO_3

Le second graphique (figure 2) a été construit en portant en abscisses la teneur des échantillons en MgCO_3 et en ordonnées les volumes des précipités de phosphate ammoniacomagnésien correspondants. Les points figuratifs sont dispersés dans une surface lenticulaire, plus étroite que la surface du diagramme précédent. La courbe axiale permet de déterminer approximativement la teneur en MgCO_3 à partir du volume du phosphate ammoniacomagnésien.

Nous avons construit un troisième graphique (figure 3), d'un intérêt plus direct, en portant en abscisses le rapport en poids:

$$\frac{\text{CaCO}_3}{\text{CaCO}_3 + \text{MgCO}_3}$$

et en ordonnées le rapport:

Volume précipité oxalate de calcium

Volume précipité oxalate de calcium + Volume précipité phosphate ammoniacal-magnésien

Ce graphique permet de déterminer approximativement les proportions selon lesquelles la gibbertite, la dolomie et la calcite sont mélangées dans une roche. Bien entendu, si les roches contiennent des minéraux magnésiens ou calciques solubles dans HCl dilué, autres que les carbonates, les résultats de l'analyse seront viciés.

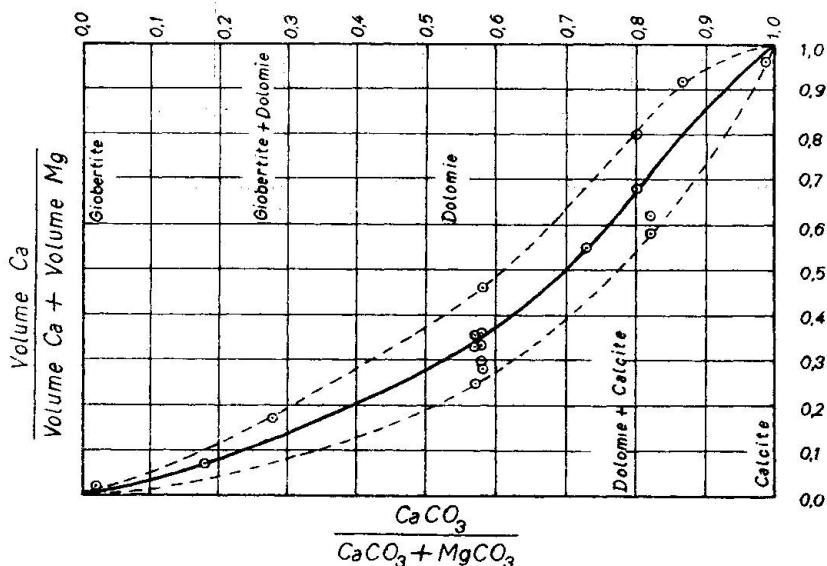


Figure 3. Variation du rapport des volumes des précipités en fonction de la composition chimique

Genève, Laboratoire de minéralogie de l'Université.

Reçu le 12 septembre 1941.