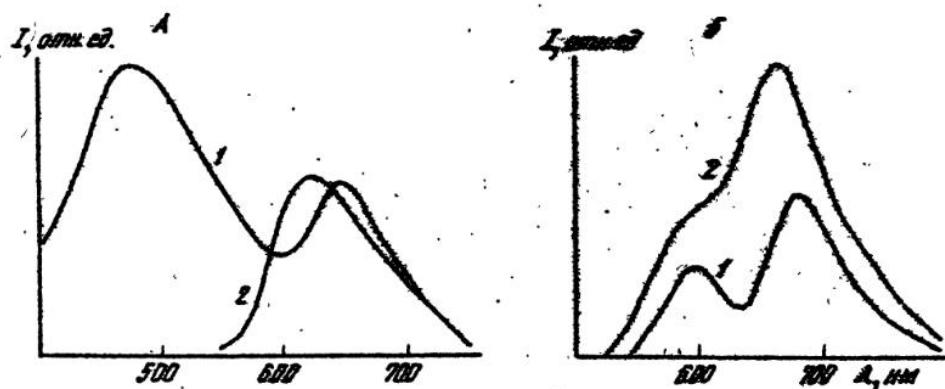


В.Я.КРОХАЛЕВ, С.Л.ВОТЯКОВ, А.А.КРАСНОБАЕВ

### ЛОМИНЕСЦЕНТНЫЕ СВОЙСТВА И ТИПОМОРФИЗМ КАРБОНАТНЫХ МИНЕРАЛОВ

На спектрах рентгенолюминесценции (РЛ) кальцитов, доломитов, магнезитов из ряда осадочных (I тип), гидротермальных (II тип), магматических (III тип) образований Урала, а также из магнезитовых месторождений Забайкалья (IV тип) регистрируются полосы свечения примесного иона  $Mn^{2+}$ , спектральные параметры которых зависят от симметрии и размеров координационного полигонда, где находится ион марганца. В кальцитах положение максимума полосы излучения — 620—630 нм, ширина на половине высоты 0,30—0,32 эВ (схема замещения  $Mn^{2+} \rightarrow Ca^{2+}$ ); в доломитах — 580—590 нм ( $Mn^{2+} \rightarrow Ca^{2+}$ ) и 660—670 нм ( $Mn^{2+} \rightarrow Mg^{2+}$ ) (см. рисунок); в магнезитах — 655—665 нм ( $Mn^{2+} \rightarrow Mg^{2+}$ ). Спектральные данные приведены для температуры наблюдения 300 К; охлаждение до 80 К приводит к сдвигу полос на 10—20 нм в длинноволновую область.

<sup>I</sup> Р а м д о р П. Рудные минералы и их срастания. М.: Изд-во иностр. лит. 1962.



Спектры рентгенолюминесценции:

А – конкреционный известняк из осадочных формаций палеозоя Приполярного Урала (артинский ярус, пресноводные условия); Б – доломит из Забайкалья, мрамор, месторождение Какталга. Температура наблюдения: 1 – 80 К, 2 – 300 К.

Наиболее значимо (на три порядка и более) варьируют по образцам интенсивности свечения  $Mn^{2+}$ , которые в первую очередь определяются концентрацией иона-люминогена, но зависят также от наличия в структуре ионов-тушителей люминесценции –  $Fe^{2+}$  /6/ – и общей дефектности образцов. Порог чувствительности по марганцу – сотые доли процента, полное тушение люминесценции  $Mn^{2+}$  наступает при содержании  $FeCO_3$  более 2–3% /5/. Сравнение изученных образцов показывает, что наиболее ярко люминесцируют низкопримесные кальциты II типа из хрусталеносных месторождений Приполярного Урала, слабая РЛ характерна для кальцитов и доломитов I типа из рифейских отложений Южного Урала. В отдельных кальцитах I типа, высокопримесных по Mn и Fe, регистрируется уширение полосы иона  $Mn^{2+}$  на 20–30%. Магнезиты IУ типа характеризуются в 2–3 раза более интенсивной РЛ по сравнению с доломитами. Для образцов с содержанием  $MnO$  менее 0,3–0,4% и низким содержанием Fe (доломиты и магнезиты IУ типа, кальциты из мраморов Вишневых гор) наблюдается отчетливая корреляция интенсивностей сигналов РЛ и ЭПР иона  $Mn^{2+}$ .

Специфика доломитов заключается в наличии в их структуре двух неэквивалентных позиций – кальциевой и магниевой, причем для образцов разного генезиса характерно различное распределение иона  $Mn^{2+}$  между ними: в ряде доломитов I типа полоса свечения  $Mn^{2+}$  в Ca-позиции практически не регистрируется; наиболее высокая заселенность марганцем Ca-позиции характерна для доломитов IУ типа. Заметим, что ранее о наблюдении свечения  $Mn^{2+}$  в Mg- и Ca-позициях в доломите при рентгеновском возбуждении не сообщалось, имеются лишь данные по фото- /1/ и катодолюминесценции /7/.

На яркость свечения  $Mn^{2+}$  в карбонатных минералах некоторых генетических типов существенное влияние оказывает длительное рентгеновское облучение, вызывающее изменение дефектности образцов – наведение центров радиационной окраски, образование электронно-дырочных дефектов. Яркость РЛ  $Mn^{2+}$  в про-

цессе облучения кальцитов и доломитов, как правило, возрастает; насыщение наступает за 5–15 мин; амплитудный параметр  $\alpha = I - I_0 / I_\infty$ , пропорциональный величине эффекта ( $I_0$  – начальная,  $I_\infty$  – стационарная интенсивность), достигает наибольших значений (0,7–0,8) у кальцитов II типа. Для кальцитов и доломитов I типа из верхнепалеозойских отложений, соответствующих по палеонтологическим данным морским обстановкам осадконакопления, выявлено возрастание яркости РЛ ( $\alpha = 0,2$ –0,5). В пресноводных карбонатах, характеризующихся повышенным содержанием железа и других примесей, уширенными линиями ЭПР  $Mn^{2+}$ , т.е. более дефектных, эффект возрастания яркости практически отсутствует. Для изученных образцов магнезита изменения яркости РЛ  $Mn^{2+}$  при длительном облучении не происходит.

Яркость РЛ  $Mn^{2+}$  зависит от температуры наблюдения. Охлаждение образцов от 300 до 80 К в ряде случаев приводит к резкому уменьшению интенсивности РЛ (см. рисунок), что, по-видимому, связано с изменением валентности иона  $Mn^{2+}$  под действием облучения. Наибольшие значения параметра  $\omega$ , определяемого как отношение интенсивности РЛ  $Mn^{2+}$  при 300 К к интенсивности при 80 К, характерно для магнезитов IV типа и составляет 5–10. Для кальцитов максимальные значения  $\omega$  (2,5–5) установлены у образцов II типа. Параметр  $\omega$  образцов I типа зависит от условий их осадконакопления – в кальцитах и доломитах, условия образования которых соответствуют пресноводным,  $\omega = 1,0$ –1,2, морским – 1,3–1,6 (доломиты) и 1,5–2,5 (кальциты).

Низкотемпературное рентгеновское облучение карбонатных минералов приводит к запасанию в них значительной светосуммы; при нагревании у образцов регистрируется термостимулированная люминесценция (ТСЛ) с характерными пиками при 330–350 (кальциты), 300–320 (доломиты) и 220–230 К (магнезиты); центр свечения – примесный ион  $Mn^{2+}$ . Для количественной оценки светозапасания нами использован параметр  $\theta$ , определяемый как отношение интенсивности ТСЛ при температуре максимума пика к интенсивности РЛ при этой же температуре. Среди изученных образцов наибольшими значениями  $\theta$  (до 5–10) характеризовались кальциты II типа<sup>I</sup>. У доломитов IV типа  $\theta = 1,0$ –1,5, у магнезитов – 3–5. Существенно варьируют значения  $\theta$  (от 0,2 до 1,5–2,0) кальцитов I типа, причем более высокие значения характерны для образцов из морских обстановок осадконакопления; у доломитов вариации параметра  $\theta$  составили 0,3–0,6, тенденция увеличения  $\theta$  при переходе к морским обстановкам сохраняется.

При возбуждении УФ-светом от лампы ДКСШ-500 или лазера ЛГИ-21 у большинства образцов карбонатов, кроме полос иона  $Mn^{2+}$ , на спектре наблюдается также свечение ионов  $Ce^{3+}$ , дающее дублетную полосу с максимумами при 345–350 и 370–375 нм; максимум полосы ее возбуждения при 300–310 нм, ранее /2/ сообщалось лишь о свечении  $Ce^{3+}$  в исландском шпате. Наиболее интенсивная люминесценция церия характерна для кальцитов и доломитов из карбонатитов (III типа), минимальные интенсивности установлены для образцов I типа. Отсутствие полос  $Ce^{3+}$  в спектрах РЛ авторы /4/ связывают с радиационно-наведенными переходами  $Ce^{3+} \rightarrow Ce^{4+}$ .

Люминесцентный метод может быть использован для фазового анализа карбонатов, в частности, для оценки содержания терригенной кварцевой компоненты,

<sup>I</sup> При наблюдении ТСЛ скорость нагрева составляла 0,15 К/с.

что весьма важно при изучении осадочных карбонатных пород. Кварц характеризуется специфическим свечением в области 440–470 нм при температуре менее 150 К; его полоса излучения не перекрываетяется полосами РЛ карбонатных минералов. Сравнение известняков и доломитов, содержание  $\text{SiO}_2$  в которых составляло от 0,5 до 12%, выявило зависимость наблюдаемой УФ-люминесценции от содержания кремнезема в пробе. Отмеченное свечение появляется лишь при охлаждении образцов до 150 К, вид температурной зависимости соответствует таковому для собственной люминесценции кварца /3/. Интенсивность РЛ "кварцевой" полосы в 3–5 раз ниже в морских доломитах, чем в пресноводных; в морских известняках она полностью отсутствует, а в пресноводных (см. рисунок) – доминирует по сравнению с полосой  $\text{Mn}^{2+}$  в кальците.

#### Список литературы

1. Гуськов В.Г., Галеев А.А., Щербаков В.Д. Оптические спектры  $\text{Mn}^{2+}$  в тригональных карбонатах // Физика минералов и их синтетических аналогов. Казань, 1988. С.35–38.
2. Касьяненко Е.В., Матвеева О.П. Ультрафиолетовое поглощение и люминесценция исландского шпата // Журн. прикл. спектроскопии. 1987. Т.46, № 6. С.943–949.
3. Силинь А.Р., Трухин А.Н. Точечные дефекты и элементарные возбуждения в кристаллическом и стеклообразном  $\text{SiO}_2$ . Рига: Зинатне, 1985.
4. Blasse G., Aguilal M. Luminescence of natural calcite// J.Luminescence. 1984. Vol. 29. P.239–241.
5. Fairchild I. J. Chemical controls of cathodoluminescence of natural dolomites and calcites // Sedimentology. 1983. Vol. 30. P.579–583.
6. Hemming N.C., Meyers W.J., Grams J.C. Cathodoluminescence in diagenetic calcites // J. Sedimentary Petrology. 1989. Vol. 59, N 3. P.404–411.
7. Walker G., Abumere O.E., Kamaluddin B. Luminescence spectroscopy of  $\text{Mn}^{2+}$  centres in rock-forming carbonates // Miner. Magazine. 1989. Vol. 53. P.201–211.