УДК 622.7+621.373

# ИЗМЕНЕНИЕ ФУНКЦИОНАЛЬНО-ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА ПОВЕРХНОСТИ И ТЕХНОЛОГИЧЕСКИХ СВОЙСТВ ПРИРОДНОГО КВАРЦА ПРИ ВОЗДЕЙСТВИИ ВЫСОКОВОЛЬТНЫХ НАНОСЕКУНДНЫХ ИМПУЛЬСОВ

© 2019 г. И. Ж. Бунин<sup>1,</sup> \*, В. А. Чантурия<sup>1</sup>, М. В. Рязанцева<sup>1</sup>, Н. Е. Анашкина<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Федеральное государственное бюджетное учреждение науки Институт проблем комплексного освоения недр имени академика Н.В. Мельникова Российской академии наук, Москва, Россия

> \**E-mail: bunin\_i@mail.ru* Поступила в редакцию 20.11.2018 г. После доработки 16.12.2018 г. Принята к публикации 25.02.2019 г.

Методами ИКФС, адсорбции индикаторов Гаммета, микротвердометрии и другими физико-химическими методами анализа (электрокинетический потенциал, краевой угол смачивания, флотируемость) изучали механизм структурно-химических преобразований поверхности, изменение физико-химических, механических и технологических свойств природного кварца при воздействии высоковольтных наносекундных импульсов. В результате импульсных энергетических воздействий происходило разупрочнение, увеличение электронодонорной и ослабление акцепторной способности поверхности кварца, что обусловливало снижение сорбционной активности минерала по отношению к оксигидрильным (карбоксильным) флотационным реагентам-собирателям (олеату натрия).

### DOI: 10.1134/S0367676519060085

Кварц, как один из самых распространенных минералов в земной коре, часто ассоциирует с другими минералами, такими как полевой шпат, тальк, пирит, гематит, смитсонит и апатит. Благодаря уникальным физическим и физико-химическим свойствам кварц широко используется в производстве стекла, керамики, огнеупорных и оптических материалов. В минералого-технологических исследованиях особый интерес вызывает проблема разделения кварца (SiO<sub>2</sub>) и полевых шпатов ({K, Na, Ca, иногда Ba} $Al_2Si_2$  или  $AlSi_3O_8$ ) из-за характерных особенностей минералов — взаимного срастания (прорастания) минеральных индивидов и сходства их кремний-кислородных структурных мотивов.

Кристаллическая решетка кварца характеризуется ионно-ковалентным типом связи [1, 2]. Низкотемпературная ( $\alpha$ -кварц) и высокотемпературная  $\beta$ -кварц) модификации минерала незначительно отличаются по своей кристаллической структуре; для  $\alpha$ - и  $\beta$ -кварца ширина запрещенной зоны составляет ~8.8 и 8.82 эВ, нижней зоны проводимости — ~9 и 11 эВ соответственно [2, 3]. Кварц обладает природными гидрофильными свойствами и не флотируется только анионными поверхностно-активными веществами. Повышение гидрофобности минерала может быть достигнуто за счет добавления во флотационную систему многовалентных катионов (ионов тяжелых металлов, например, катионов свинца, Pb(II) [4]) или — модификации структурно-химических свойств поверхности кварца в результате предварительной обработки (активации). Перспективным подходом к эффективному модифицированию состава, структуры и свойств геоматериалов является использование методов физикохимических и энергетических воздействий [5].

В настоящей работе представлены экспериментальные данные о влиянии нетеплового воздействия наносекундных импульсов высокого напряжения (мощных электромагнитных импульсов (МЭМИ) [6–8]) на микротвердость, химический состав поверхности, физико-химические и технологические (флотационные) свойства природного кварца.

## МАТЕРИАЛЫ И МЕТОДИКИ ИССЛЕДОВАНИЙ

Исследования проводили на мономинеральных фракциях (размер частиц – 100 + 44 мкм) и аншлифах размером 10 × 10 × 4.5 мм жильного молочно-белого кварца. Результаты химического анализа образцов жильного кварца (рентгено-

SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	С	K <sub>2</sub> O	Na <sub>2</sub> O	TiO <sub>2</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	Cu	Zn	Ni	Zr
99.11	0.61	0.08	0.07	0.05	0.03	0.03	0.03	0.003	0.002	0.002	0.001	0.001

Таблица 1. Химический состав и содержание примесей в пробе жильного кварца, мас. %

флуоресцентный спектрометр ARL ADVANT'X, Thermo Fisher Scientific Inc) представлены в табл. 1.

Обработку образнов кварна в виле измельченных (порошковых) проб (навески 1 г) и минеральных аншлифов размером 10 × 10 × ~4.5 мм мощными (высоковольтными) наносекундными электромагнитными импульсами (МЭМИ. HPEMP – high-power electromagnetic pulses) проволили на возлухе при станлартных условиях с использованием генератора видеоимпульсов высокого напряжения с емкостным накопителем энергии [7]. Перед обработкой минеральные пробы в виде навесок помещали на тонкую диэлектрическую подложку – плоский диэлектрический барьер со стороны плоского заземленного электрода, что создавало условия, близкие к условиям формированию импульсного наносекундного диэлектрического барьерного разряда атмосферного давления. Затем, для повышения эффективности электромагнитного импульсного воздействия, образцы увлажняли дистиллированной водой в отношении Т : Ж = 5 : 1. После обработки МЭМИ образцы минералов высушивали на воздухе и до проведения аналитических исследований содержали в разреженной атмосфере. Минеральные аншлифы помещали непосредственно на рабочую поверхность заземленного электрода так, что между верхней поверхностью аншлифа и поверхностью активного электрола оставался небольшой (~0.1-0.2 мм) воздушный зазор. Линейные размеры рабочего и заземленного электродов генератора импульсов намного превышали размеры обрабатываемых образцов.

Генератор наносекундных импульсов работал на частоте 100 Гц (частота повторения импульсов), амплитуда выходных импульсов ~25 кВ; длительность переднего фронта импульса соответствовала времени пробоя разрядника и изменялась от импульса к импульсу в пределах 2–5 нс, а длительность импульса – общим временем пробоя разрядника и временем его погасания и находилась в пределах 4-10 нс. Тип генерируемых импульсов – видеоимпульсы; форма импульса – би-~0.1 полярный, энергия в импульсе Дж, напряженность электрического поля в межэлектродном промежутке  $(0.5-1) \cdot 10^7 \text{ B} \cdot \text{m}^{-1}$ ; диапазон изменения времени электроимпульсной обработки минеральных проб  $-t_{obp} = 10-150$  с, т.е. число МЭМИ ("доза" излучения) –  $N_{\mu M \Pi} \sim (1-15) \cdot 10^3$ ).

Для анализа химического состава поверхности частиц кварца использовали метод инфракрасной спектроскопии с преобразованием Фурье

Электрокинетический потенциал (ζ-потенцимленного мкм до и после обработки МЭМИ изучали методом электрофореза с использованием специализированного прибора – анализатора ζ-потенциала частиц Microtrac ZETA-Check Zeta Potential Апаlугег. Микротвердость аншлифов кварца определяли по методу Виккерса (HV, МПа) согласно ГОСТ-2999-75 на микротвердомере ПМТ-3М; нагрузка на индентор составляла 200 г, время нагружения – 10–15 с.

Гаммета из водных сред [9, 10].

Измерение краевого угла смачивания исходной и измененной электроимпульсной обработкой поверхности минеральных аншлифов проводили методом лежащей ("покоящейся" на плоскости) капли с использованием микроскопа, оснащенного цифровой камерой Moticam 2300 с программным обеспечением (Motic Image Plus 2.0 ML) для ввода и обработки изображений. Каплю дистиллированной воды диаметром ~2–3 мм помещали на поверхность образца и выдерживали при стандартных условиях в течение 40 с до момента фиксации профиля капли. Для определения углов смачивания использовали программу для анализа изображений ImageJ со специальными плагинами DropSnake и LB-ADSA [11].

(ИКФС). ИК-спектры кварца регистрировали в

диапазоне обратных длин волн от 4000 до 400 см $^{-1}$ 

(спектральное разрешение  $4 \text{ см}^{-1}$ ) на фурье-спектрометре IR-Affinity (Shimadzu), оснащенном

приставкой диффузного отражения Diffuse IR

(Pike Technologies). Для каждого образца записывали не менее пяти спектральных кривых, число

сканов для каждого спектра составляло 50. Для

анализа кислотно-основных свойств (функционально-химического состава) поверхности квар-

ца использовали метод адсорбции индикаторов

## РЕЗУЛЬТАТЫ И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

В ИК-спектре исследуемых образцов жильного кварца обнаружены линии, характерные для  $\alpha$ -кварца (рис. 1) [12]. В результате импульсных энергетических воздействий наблюдались заметные изменения ИК-спектров в области, соответствующей валентным колебаниям связи О–Н (3000–3700 см<sup>-1</sup>). В спектре исходного образца обнаружена полоса поглощения 3650 см<sup>-1</sup>, характерная для ОН-группировок, которую можно отнести также к присутствию на поверхности минерала единичных молекул адсорбированной воды



**Рис 1.** ИК-спектры жильного кварца в исходном состоянии (0 имп.) и после обработки МЭМИ (диапазон изменения  $N_{\mu M \Pi}$  от 10<sup>3</sup> до 10<sup>4</sup>).

[12, 13]. Отнесение пика 3650 см<sup>-1</sup> к ОН-группировкам наиболее вероятно, так как в спектре отчетливо проявлялась серия полос, характеризующих наличие водородной связи (полоса при 1683 см<sup>-1</sup>, слабый сигнал около 950 см<sup>-1</sup>). Кратковременная электромагнитная импульсная обработка кварца в течение  $t_{oбp} = 10$  и 30 с вызывала появление в ИК-спектре широкой полосы, лежащей в спектральном интервале 3000–3700 см<sup>-1</sup>, что характерно для так называемых "полимеров" (наподобие жидкой) воды [12].

В целом анализ ИК-спектров показал, что нетепловое воздействие МЭМИ вызывало изменение функционально-химического состава (гидратного покрова) поверхности кварца, а именно, увеличение гидратированности поверхности минеральных частиц. По всей видимости, первичными центрами адсорбции молекул воды могли быть атомы кремния наиболее деформированных и гидратированных поверхностных тетраэдров SiO<sub>4</sub> [14]. Для уточнения механизма изменения гидроксильно-гидратного покрова поверхности кварца при воздействии наносекундных МЭМИ использовали метод адсорбции кислотно-основных индикаторов со значениями констант кислотности (констант протолитических равновесий)  $pK_{\alpha}$  от -4.4 до 12.8. На поверхности минерала в исходном (без электроимпульсной обработки) состоянии присутствовали центры Льюиса основного типа ( $pK_{\alpha} = -4.4$ , доноры электронов); центры Бренстеда кислотного ( $pK_{\alpha} = 1.3$ , 2.1, 4.1, 5.0, 6.0) и основного ( $pK_{\alpha} = 8.8$  и 12.8) типов, а также бренстедовские центры нейтрального характера ( $pK_{\alpha} = 7.3$ ). В целом на поверхности кварца доминировали центры Льюиса основного типа ( $pK_{\alpha} = -4.4$ , содержание центров  $q(pK_{\alpha}) =$ = 145 нмоль ·  $r^{-1}$ ).

Кратковременная электромагнитная импульсная обработка минерала ( $t_{oбp} = 10$  с) вызывала уменьшение содержания центров Льюиса основного типа ( $pK_{\alpha} = -4.4$ ) в 1.7 раза (с 145 нмоль · г<sup>-1</sup> в исходном состоянии до ~85 нмоль · г<sup>-1</sup> после воздействия МЭМИ) (рис. 2*a*); при  $t_{obp} \ge 30$  с наблюдалось увеличение числа центров данного типа до ~120 нмоль ·  $r^{-1}$ . Также в результате воздействия МЭМИ (*t*<sub>обр</sub> ≥ 10 с) происходило увеличение содержания центров Бренстеда кислотного типа ( $pK_{\alpha} = 5.0$ ; с 20 до ~30 нмоль · г<sup>-1</sup>) и снижение числа основных бренстедовских центров  $(pK_{\alpha} = 12.8; c 20.7 до ~5.5 нмоль \cdot г^{-1})$  (рис. 26). По всей видимости, установленный эффект перехода апротонных оснований Льюиса в центры кислотного типа по Бренстелу обусловливает увеличение электронодонорной способности измененной МЭМИ поверхности кварца (возможно, в результате адсорбции на поверхности минерала продуктов радиолитического распада физически сорбированной воды). Уменьшение содержания центров Бренстеда основного типа ( $pK_{\alpha} = 12.8$ ), вероятно, свидетельствует о снижении акцепторной способности поверхности кварца в результате электроимпульсного воздействия. Увеличение электронодонорной и ослабление акцепторной способности поверхности кварца должно способствовать снижению флотационной активности минерала вследствие уменьшения его сорбционной способности по отношению к анионным флотационным реагентам-собирателям — оксигидрильным (карбоксильным) собирателям (например, олеату натрия).

С увеличением  $t_{\text{обр}}$  от 10 до 150 с электрокинетический потенциал частиц кварца увеличивался в области отрицательных значений так, что максимальное относительное изменение ζ-потенциала составило ~9% (от -94 мВ в исходном состоянии до –102 мВ при  $t_{obp} = 150$  с). Краевой угол смачивания поверхности минеральных аншлифов изменялся нелинейно с ростом *t*обр (табл. 2): кратковременное воздействие МЭМИ ( $t_{obp} = 10-30$  с) вызывало небольшое повышение гидрофобности кварца (увеличение  $\Theta$  на ~1.5°). Увеличение времени обработки образцов до  $t_{oбp} = 50-100$  с приводило к существенному снижению гидрофобности поверхности минерала (краевой угол смачивания уменьшился в целом на 11.7-13.2% с ~50° до ~43°). Максимальное снижение  $\Theta$  (на 21.7%) наблюдалось при t<sub>обр</sub> = 150 с, при котором величина краевого угла составила ~39° (табл. 2), что должно предопределить эффект снижения флотационной активности кварца.

В результате предварительной электроимпульсной обработки кварца в течение  $t_{obp} = 100$  и 150 с флотируемость минерала в присутствии жирнокислотного реагента-собирателя (олеата натрия NaC<sub>18</sub>H<sub>33</sub>O<sub>2</sub>, 200 г/т) снизилась на ~20% (с 60 до



**Рис. 2.** Содержание центров адсорбции с  $pK_{\alpha} = -4.4$  (*a*) и  $pK_{\alpha} = 5$  и 12.8 (*б*) на поверхности кварца в зависимости от дозы ( $N_{\text{имп}}$ ) электромагнитной импульсной обработки.

~48%, табл. 2). В случае применения в процессе флотации олеата натрия в сочетании с жидким стеклом (водный щелочной раствор силиката натрия Na<sub>2</sub>O(SiO<sub>2</sub>)<sub>n</sub>; общий расход смеси реагентов 200 г/т) снижение флотируемости кварца с 57 до 50% достигалось при  $t_{ofn} = 30-50$  с.

Импульсные энергетические воздействия вызывали существенное разупрочнение поверхности кварца (твердость по Моосу 7) и монотонное снижение микротвердости минерала HV с увеличением времени обработки МЭМИ ( $t_{obp} = 10-150$  с). Максимальное относительное изменение (снижение) микротвердости минерала зафиксировано при  $t_{obp} = 150$  с и составило  $\Delta HV \sim 29\%$  (с 1424.6 до 1013.1 МПа). Возможным механиз-

#### БУНИН и др.

Число МЭМИ, <i>N</i> <sub>имп</sub> , 10 <sup>3</sup>	<i>НV</i> , МПа	ζ-потенциал, мВ	Θ, град	Флотируемость в присутствии NaOl/NaOl + Na <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> , %
0	1425	-93.9	49.2	60/57
1	1344	-98.7	50.5	58/53
3	1239	-100	50.7	58/50
5	1229	-102.2	43.4	57/50
10	1171	-98.7	42.7	48/58
15	1013	-102.4	38.5	49/58

**Таблица 2.** Влияние наносекундных МЭМИ на микротвердость (*HV*), электрокинетический потенциал ( $\zeta$ ), краевой угол смачивания ( $\Theta$ ) и флотируемость (извлечение) жильного кварца

мом разупрочнения поверхности кварца в условиях воздействия наносекундных импульсов высокого напряжения является процесс дезинтеграции минерального вещества за счет образования микроканалов неполного электрического пробоя в результате генерации носителей заряда (первичных электронов) посредством каскадных ожепереходов в валентной зоне минерала-диэлектрика [2, 15]. Полученные результаты свидетельствуют о принципиальной возможности использования импульсных энергетических воздействий для повышения эффективности процессов разупрочнения и флотационного разделения породообразующих минералов, в частности выделения (очистки) кварца.

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Некрашевич С.С., Гриценко В.А. // ФТТ. 2014. Т. 56. № 2. С. 209; Nekrashevich S.S., Gritsenko V.A. // Phys. Sol. State. 2014. V. 56. № 2. Р. 207.
- 2. Емлин Р.В., Барахвостов С.В., Куликов В.Д. // ЖТФ. 2009. Т. 79. № 7. С. 150; Emlin R.V., Barakhvostov S.V., Kulikov V.D. // Tech. Phys. Russ. J. Appl. Phys. 2009. V. 54. № 7. Р. 1076.
- 3. *Li Y.P., Ching W.Y.* // Phys. Rev. B. 1985. V. 31. № 4. P. 2172.
- 4. *Liu B., Wang X., Du H. et al.* // Int. J. Miner. Proc. 2016. V. 151. № 10. P. 33.

- Бунин И.Ж., Рязанцева М.В., Самусев А.Л., Хабарова И.А. // Горный журн. 2017. № 11. С. 77.
- 6. Чантурия В.А., Гуляев Ю.В., Лунин В.Д. и др. // ДАН. 1999. Т. 366. № 5. С. 680.
- Бунин И.Ж., Бунина Н.С., Вдовин В.А. и др. // Изв. РАН. Сер. физ. 2001. Т. 65. № 12. С. 1788; Bunin I.Zh., Bunina N.A., Vdovin V.A et al. // Bull. Russ. Acad. Sci. Phys. 2001. V. 65. № 12. Р. 1788.
- Черепенин В.А. // УФН. 2006. Т. 176. № 10. С. 1124; *Cherepenin V.A.* // Phys. Usp. 2006. V. 49. № 10. Р. 1097.
- 9. *Нечипоренко А.П.* Донорно-акцепторные свойства поверхности твердофазных систем. Индикаторный метод. СПб.–М.–Краснодар: Лань. 2017, 281 с.
- Рязанцева М.В., Бунин И.Ж. // ФТПРПИ. 2015. № 5. С. 140.
- 11. Stalder A.F., Melchior T., Müller M. et al. // Colloids Surf. A. 2010. V. 364. № 1–3. P. 72.
- 12. *Плюснина И.Н.* Инфракрасные спектры минералов. М.: Изд. МГУ. 1976. 175 с.
- Накамото К. ИК спектры и спектры КР неорганических и координационных соединений. М.: Мир. 1991. 536 с.
- Чукин Г.Д. Химия поверхности и строение дисперсного кремнезема. М.: Типография Паладин, 2008. 172 с.
- Куликов В.Д. // ЖТФ. 2012. Т. 82. № 2. С. 35; Kulikov V.D. // Tech. Phys. Russ. J. Appl. Phys. 2012. V. 57. № 2. Р. 192.