## Детальная таблица ИК-спектров основных групп минералов

## Руководство для интерпретации ИК-спектров

## Расшифровка обозначений:

- v валентные колебания (растяжение связи)
- **б** деформационные колебания (изгиб связи)
- Vas асимметричные валентные колебания
- **V**s симметричные валентные колебания
- **V1, V2, V3, V4** общепринятая нумерация мод колебаний для анионных групп ( $CO_3^{2-}$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $PO_4^{3-}$ )

Минерал	Колебания ОН−/Н₂О (Гидроксильные группы и вода)	Колебания Si-O (Кремнекислородные связи)	Колебания SO₄²-/CO₃²-/PO₄³-/BO₃³- (Анионные группы)	Колебания катион-О- Н и другие (Связи катионов и другие группы)
Силикаты слоистые (Филлосиликаты)	Характерны острые полосы структурных ОН и сильные силикатные полосы			
<b>Галлуазит</b> (Al₂Si₂O₅(OH)₄·2H₂O)	<b>3620, 3695</b> (∨ ОН структур.) <b>3450, 3550</b> (∨ Н₂О) <b>1650</b> (б Н-О-Н)	1000, 1030, 1100 (Vas Si-O) 750, 790 (vs Si-O) 470, 540 (δ Si-O)	-	<b>910, 940</b> (δ AI-OH)
Дикит (Al <sub>2</sub> Si <sub>2</sub> O <sub>5</sub> (OH) <sub>4</sub> )	<b>3625, 3655, 3705</b> (v ОН структур.)	1015, 1040, 1110 (Vas Si-O) 795 (Vs Si-O-Si) 430, 465, 550 (δ Si- O)	-	<b>915, 935</b> (δ ΑΙ-ΟΗ)
<b>Иллит</b> (KAI₂(Si₃AI)O10(OH)2)	<b>3620</b> (v OH структур.) <b>3200-3400</b> (v H₂O)	1020 (v <sub>as</sub> Si-O) 750, 830 (v <sub>s</sub> Si-O-Si) 470, 530 (δ Si-O)	-	<b>915</b> (δ AI- OH)
<b>Каолинит</b> (Al₂Si₂O₅(OH)₄)	<b>3620, 3650, 3670,</b> <b>3695</b> (v OH структур.) <b>3200-3400</b> (слабая v H <sub>2</sub> O адсорб.)	1010, 1030, 1100 (Vas Si-O) 790 (Vs Si-O-Si) 430, 470, 540 (δ Si- O)	-	<b>915, 940</b> (δ AI-OH)
<b>Монтмориллонит</b> ((Na,Ca)₀.₃(Al,Mg)₂Si₄O1₀(OH)₂·nH2O)	<b>3630</b> (v OH структур.) <b>3200-3400</b> (широкая v H₂O межсл.) <b>1635</b> (δ H-O-H)	1040 (vas Si-O) 795 (vs Si-O-Si) 520 (δ Si-O-AI) 430, 470 (δ Si-O)	-	<b>915</b> (δ ΑΙ- ΟΗ)

Минерал	Колебания ОН⁻/Н₂О (Гидроксильные группы и вода)	Колебания Si-O (Кремнекислородные связи)	Колебания SO₄²-/CO₃²-/PO₄³-/BO₃³- (Анионные группы)	Колебания катион-О- Н и другие (Связи катионов и другие группы)
<b>Нонтронит</b> ((Na,Ca) <sub>0.3</sub> (Fe,Mg) <sub>2</sub> Si <sub>4</sub> O <sub>10</sub> (OH) <sub>2</sub> ·nH <sub>2</sub> O)	<b>3570</b> (v OH структур.) <b>3200-3400</b> (v H₂O) <b>1635</b> (б H-O-H)	<b>1020</b> (v <sub>as</sub> Si-O) <b>795</b> (v <sub>s</sub> Si-O-Si) <b>470, 520</b> (δ Si-O)	-	<b>840</b> (δ Fe-OH)
Пирофиллит (Al <sub>2</sub> Si <sub>4</sub> O <sub>10</sub> (OH) <sub>2</sub> )	<b>3650, 3670</b> (v ОН структур.)	<b>950, 1050, 1120</b> (Vas Si-O) <b>810, 840</b> (Vs Si-O) <b>470, 540</b> (δ Si-O)	-	<b>840-850</b> (δ AI-OH)
Хлорит ((Mg,Fe)5Al(Si3Al)O10(OH)8)	3420-3570 (широкий дублет v ОН структур.) 3250-3350 (v H <sub>2</sub> O)	<b>950, 1000</b> (V <sub>as</sub> Si-O) <b>750, 820</b> (V <sub>s</sub> Si-O) <b>540, 660</b> (δ Si-O)	-	<b>580, 650</b> (δ Mg-OH)
<b>Вермикулит</b> ((Mg,Fe)₃(Si,AI)₄O1₀(OH)₂·4H2O)	<b>3560-3670</b> (v OH структур.) <b>3200-3400</b> (интенс. v H <sub>2</sub> O) <b>1640</b> (δ H-O-H)	1000 (v <sub>as</sub> Si-O) 750, 820 (v <sub>s</sub> Si-O) 450, 670 (δ Si-O)	-	<b>670-820</b> (δ Mg-OH)
<b>Биотит</b> (K(Mg,Fe) <sub>3</sub> (AlSi <sub>3</sub> O <sub>10</sub> )(OH) <sub>2</sub> )	<b>3620</b> (v ОН структур.)	<b>950, 1020, 1100</b> (vas Si-O) <b>750, 830</b> (vs Si-O) <b>470, 540</b> (δ Si-O)	-	<b>680, 750</b> (δ Mg-OH)
<b>Мусковит</b> (KAI2(Si3AI)O10(OH)2)	<b>3620</b> (v ОН структур.)	<b>950, 1020, 1100</b> (vas Si-O) <b>750, 830</b> (vs Si-O) <b>470, 540</b> (δ Si-O)	-	<b>915</b> (δ ΑΙ- ΟΗ)
<b>Серпентин</b> (Mg₃Si₂O₅(OH)₄)	<b>3650, 3680, 3695</b> (v ОН структур.)	<b>950, 1020, 1080</b> (Vas Si-O) <b>780, 820</b> (Vs Si-O) <b>480, 560, 620</b> (δ Si-O)	-	<b>580, 640</b> (δ Mg-OH)
<b>Тальк</b> (Mg₃Si₄O10(OH)₂)	<b>3675</b> (v ОН структур.)	<b>950, 1020, 1050</b> (Vas Si-O) <b>810, 840</b> (Vs Si-O) <b>460, 540, 670</b> (δ Si-O)	-	<b>650</b> (δ Mg-OH)
Силикаты каркасные (Тектосиликаты)	Преобладают интенсивные силикатные полосы. Водные полосы присутствуют у гидратированных разновидностей (например, опал, анальцим)			

Минерал	Колебания ОН⁻/Н₂О (Гидроксильные группы и вода)	Колебания Si-O (Кремнекислородные связи)	Колебания SO₄²-/CO₃²-/PO₄³-/BO₃³- (Анионные группы)	Колебания катион-О- Н и другие (Связи катионов и другие группы)
Альбит (NaAlSi₃O <sub>8</sub> )	-	980, 1040, 1100 (vas Si-O) 650, 750 (vs Si-O) 470, 540 (δ Si-O)	-	-
<b>Анальцим</b> (NaAlSi₂O <sub>6</sub> ·H₂O)	<b>3450</b> (v H <sub>2</sub> O) <b>1650</b> (δ H-O-H)	<b>950, 1000, 1100</b> (vas Si-O) <b>670, 720</b> (vs Si-O) <b>470, 580, 620</b> (δ Si-O)	-	-
<b>Анортит</b> (CaAl <sub>2</sub> Si <sub>2</sub> O <sub>8</sub> )	-	1050, 1100, 1150 (vas Si-O) 730, 770 (vs Si-O) 530, 580, 650 (δ Si- O)	-	-
<b>Микроклин</b> (KAISi₃O8)	-	1020, 1100, 1140 (vas Si-O) 720, 750 (vs Si-O) 530, 580, 645 (δ Si- O)	-	-
<b>Нефелин</b> (NaAlSiO₄)	-	930, 980, 1050 (Vas Si-O) 680, 740 (Vs Si-O) 480, 580, 620 (δ Si- O)	-	-
<b>Опал</b> (SiO₂·nH₂O)	<b>3200-3600</b> (широкая v H <sub>2</sub> O) <b>1630</b> (δ H-O-H)	950, 1100 (Vas Si-O) 780, 790 (Vs Si-O) 480, 560 (δ Si-O)	-	-
<b>Ортоклаз</b> (KAISi₃Oa)	-	1010, 1050, 1130 (vas Si-O) 730, 770 (vs Si-O) 530, 580, 645 (δ Si- O)	-	-
<b>Кварц</b> (SiO <sub>2</sub> )	-	1080, 1160 (Vas Si-O) 780, 800 (Vs Si-O-Si) 465, 515, 695 (δ O- Si-O)	-	-
Силикаты цепочечные и ленточные (Иносиликаты)	Характерны полосы структурных ОН (у амфиболов) и силикатные полосы			
<b>Авгит</b> ((Ca,Na)(Mg,Fe,AI)(Si,AI)₂О₅)	-	950, 1000, 1050 (Vas Si-O) 820, 880 (Vs Si-O) 420, 520, 660 (δ Si- O)	-	-

Минерал	Колебания ОН⁻/Н₂О (Гидроксильные группы и вода)	Колебания Si-O (Кремнекислородные связи)	Колебания SO4 <sup>2-</sup> /CO3 <sup>2-</sup> /PO4 <sup>3-</sup> /BO3 <sup>3-</sup> (Анионные группы)	Колебания катион-О- Н и другие (Связи катионов и другие группы)
<b>Актинолит</b> (Ca₂(Mg,Fe)₅SiвO₂₂(OH)₂)	<b>3670</b> (v ОН структур.)	990, 1020, 1060 (Vas Si-O) 690, 760, 920 (Vs Si- O) 420, 460, 540 (δ Si- O)	-	<b>680, 750</b> (δ Mg-OH)
Диопсид (CaMgSi₂O₅)	-	950, 1000, 1050 (Vas Si-O) 820, 880 (Vs Si-O) 420, 520, 660 (δ Si- O)	-	-
<b>Роговая обманка</b> (Ca₂(Mg,Fe,AI)₅(Si,AI)вO₂₂(OH)₂)	<b>3640-3670</b> (v ОН структур.)	990, 1020, 1060 (Vas Si-O) 690, 760, 920 (Vs Si- O) 420, 460, 540 (δ Si- O)	-	<b>680-750</b> (δ Mg-OH)
<b>Тремолит</b> (Ca2Mg5Si8O22(OH)2)	<b>3675</b> (v ОН структур.)	990, 1020, 1060 (Vas Si-O) 690, 760, 920 (Vs Si- O) 420, 460, 540 (δ Si- O)	-	<b>680, 750</b> (δ Mg-OH)
Силикаты островные (Неосиликаты)	Характерны полосы структурных ОН и силикатные полосы			
<b>Гранаты</b> (Х <sub>3</sub> Ү <sub>2</sub> (SiO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> )	-	<b>950-1000</b> (v Si-O) <b>550-600</b> (δ Si-O)	-	<b>400-500</b> (v катион- O)
<b>Оливин</b> ((Mg,Fe) <sub>2</sub> SiO <sub>4</sub> )	-	880, 940, 980 (Vas Si- O) 820, 840 (Vs Si-O) 480, 540, 610 (δ Si- O)	-	-
Топаз (Al <sub>2</sub> SiO <sub>4</sub> (F,OH) <sub>2</sub> )	<b>3600-3650</b> (v ОН структур.)	<b>950, 1050, 1100</b> (v Si-O) <b>810, 840</b> (vs Si-O) <b>470, 540</b> (δ Si-O)	-	<b>850, 900</b> (δ AI-OH)
<b>Турмалин</b> (Na(Mg,Fe)зAl <sub>6</sub> (BOз)зSi <sub>6</sub> O18(OH)4)	<b>3600-3650</b> (v ОН структур.)	1000, 1050, 1100 (Vas Si-O) 800, 850 (Vs Si-O) 480, 550, 600 (δ Si- O)	<b>1250, 1350</b> (v B-O)	<b>700, 750</b> (δ Mg-OH)
<b>Циркон</b> (ZrSiO <sub>4</sub> )	-	<b>980, 1040, 1100</b> (v Si-O) <b>440, 610</b> (δ Si-O)	-	<b>740, 880</b> (v Zr-O)

Минерал	Колебания ОН⁻/Н₂О (Гидроксильные группы и вода)	Колебания Si-O (Кремнекислородные связи)	Колебания SO₄²-/CO₃²-/PO₄³-/BO₃³- (Анионные группы)	Колебания катион-О- Н и другие (Связи катионов и другие группы)
Цеолиты	Характерны широкие водные полосы и силикатные полосы			
<b>Гейландит</b> ((Ca,Na)₂-₃Al₃(Al,Si)₂Si1₃O₃6·12H₂O)	<b>3200-3600</b> (широкая v H <sub>2</sub> O) <b>1650</b> (δ H-O-H)	1000-1100 (vas Si-O) 700-750 (vs Si-O) 400-600 (δ Si-O)	-	-
<b>Клиноптилолит</b> ((Na,K,Ca) <sub>2-3</sub> Al <sub>3</sub> (Al,Si) <sub>2</sub> Si <sub>13</sub> O <sub>36</sub> ·12H <sub>2</sub> O)	<b>3200-3600</b> (широкая v H <sub>2</sub> O) <b>1650</b> (б H-O-H)	1000-1100 (v <sub>as</sub> Si-O) 700-750 (v <sub>s</sub> Si-O) 400-600 (δ Si-O)	-	-
<b>Морденит</b> ((Ca,Na <sub>2</sub> ,K <sub>2</sub> )Al <sub>2</sub> Si <sub>10</sub> O <sub>24</sub> ·7H <sub>2</sub> O)	<b>3200-3600</b> (широкая v H <sub>2</sub> O) <b>1650</b> (б H-O-H)	1000-1100 (vas Si-O) 700-750 (vs Si-O) 400-600 (δ Si-O)	-	-
Карбонаты	Характерны интенсивные полосы СО₃ <sup>2–</sup> в трех областях			
<b>Арагонит</b> (CaCO <sub>3</sub> )	-	-	1460, 1480 (v <sub>3</sub> C-O) 1090 (v <sub>1</sub> C-O) 860 (v <sub>2</sub> C-O) 700, 710 (v <sub>4</sub> C-O)	-
Доломит (CaMg(CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> )	-	-	1440 (v <sub>3</sub> C-O) 1060 (v <sub>1</sub> C-O) 880 (v <sub>2</sub> C-O) 730 (v <sub>4</sub> C-O)	-
<b>Кальцит</b> (CaCO₃)	-	-	1420 (v <sub>3</sub> C-O) 1060 (v <sub>1</sub> C-O) 875 (v <sub>2</sub> C-O) 712 (v <sub>4</sub> C-O)	-
<b>Магнезит</b> (MgCO₃)	-	-	1440 (v <sub>3</sub> C-O) 885 (v <sub>2</sub> C-O) 745 (v <sub>4</sub> C-O)	-
<b>Малахит</b> (Cu₂CO₃(OH)₂)	<b>3400, 3315</b> (v ОН структур.)	-	1390, 1492 (v <sub>3</sub> C-O) 1047 (v <sub>1</sub> C-O) 875 (v <sub>2</sub> C-O) 745 (v <sub>4</sub> C-O)	<b>950, 1095</b> (δ Cu-OH)
<b>Азурит</b> (Cu3(CO3)2(OH)2)	<b>3425</b> (v ОН структур.)	-	1460, 1415 (v <sub>3</sub> C-O) 1095, 1105 (v <sub>1</sub> C-O) 840 (v <sub>2</sub> C-O) 764 (v <sub>4</sub> C-O)	<b>952</b> (δ Cu-OH)
<b>Родохрозит</b> (MnCO₃)	-	-	1430 (v <sub>3</sub> C-O) 865 (v <sub>2</sub> C-O) 730 (v <sub>4</sub> C-O)	-

Минерал	Колебания ОН⁻/Н₂О (Гидроксильные группы и вода)	Колебания Si-O (Кремнекислородные связи)	Колебания SO₄ <sup>2−</sup> /CO₃ <sup>2−</sup> /PO₄ <sup>3−</sup> /BO₃ <sup>3−</sup> (Анионные группы)	Колебания катион-О- Н и другие (Связи катионов и другие группы)
Сидерит (FeCO <sub>3</sub> )	-	-	1425 (v <sub>3</sub> C-O) 870 (v <sub>2</sub> C-O) 735 (v <sub>4</sub> C-O)	-
Сульфаты	Характерны интенсивные полосы SO₄² − и полосы кристаллизационной воды			
<b>Алунит</b> (KAI <sub>3</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>6</sub> )	<b>3400, 3480</b> (v ОН структур.)	-	1070, 1160, 1220 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 600, 610 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	<b>650, 700</b> (δ AI-OH)
<b>Алуноген</b> (Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> ·17H <sub>2</sub> O)	<b>3200-3500</b> (широкая v H <sub>2</sub> O) <b>1680</b> (δ H-O-H)	-	1040, 1080, 1120 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 600, 620 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	-
<b>Аммоний-ярозит</b> ((NH <sub>4</sub> )Fe <sub>3</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>6</sub> )	<b>3380, 3480</b> (v ОН структур.)	-	1020, 1070, 1160 (v₃ SO₄) 600, 610 (v₄ SO₄)	-
<b>Ангидрит</b> (CaSO <sub>4</sub> )	-	-	1090, 1130, 1150 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 610, 680 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	-
<b>Барит</b> (BaSO <sub>4</sub> )	-	-	1120, 1185 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 610, 635 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	-
<b>Брошантит</b> (Cu <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> (OH) <sub>6</sub> )	<b>3480, 3560</b> (v ОН структур.)	-	1040, 1080, 1120 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 600, 620 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	-
Галотрихит (FeAl <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>4</sub> ·22H <sub>2</sub> O)	<b>3200-3500</b> (широкая v H <sub>2</sub> O) <b>1680</b> (δ H-O-H)	-	1040, 1080, 1120 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 600, 620 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	-
Гипс (CaSO <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O)	<b>3400, 3550</b> (∨ ОН воды) <b>1620</b> (δ Н-О-Н)	-	1110, 1140 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 600, 670 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	-
<b>Квасцы</b> (KAI(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ·12H <sub>2</sub> O)	<b>3200-3500</b> (широкая ∨ H <sub>2</sub> O) <b>1680</b> (δ H-O-H)	-	1040, 1080, 1120 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 600, 620 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	-
<b>Масканьит</b> ((NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> )	-	-	1080, 1130 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 450, 610 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	-
<b>Натроалунит</b> (NaAl₃(SO₄)₂(OH)₅)	<b>3380, 3480</b> (v OH структур.)	-	1070, 1160, 1220 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 600, 610 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	<b>650, 700</b> (δ AI-OH)
Феррикопиапит $(Fe^{3}+_{4}(SO_{4})_{6}(OH)_{2}\cdot 20H_{2}O)$	<b>3200-3500</b> (широкая v H <sub>2</sub> O) <b>1680</b> (б H-O-H)	-	1040, 1080, 1120 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 600, 620 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	-
<b>Чермигит</b> ((NH <sub>4</sub> )AI(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ·12H <sub>2</sub> O)	<b>3200-3500</b> (широкая v H <sub>2</sub> O) <b>1680</b> (б H-O-H)	-	1040, 1080, 1120 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 600, 620 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	-
<b>Эпсомит</b> (MgSO <sub>4</sub> -7H <sub>2</sub> O)	<b>3200-3500</b> (широкая v H <sub>2</sub> O) <b>1650, 1680</b> (δ H-O-H)	-	1080, 1120 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 600, 620 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	-

Минерал	Колебания ОН⁻/Н₂О (Гидроксильные группы и вода)	Колебания Si-O (Кремнекислородные связи)	Колебания SO₄²-/CO₃²-/PO₄³-/BO₃³- (Анионные группы)	Колебания катион-О- Н и другие (Связи катионов и другие группы)
<b>Ярозит</b> (KFe <sub>3</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>6</sub> )	<b>3380, 3480</b> (v OH структур.)	-	1020, 1070, 1160 (v <sub>3</sub> SO <sub>4</sub> ) 600, 610 (v <sub>4</sub> SO <sub>4</sub> )	-
Фосфаты	Характерны полосы РО4 <sup>3–</sup> и часто структурные ОН			
<b>Апатит</b> (Са <sub>5</sub> (РО <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> (F,OH,CI))	<b>3570</b> (v OH) <b>630</b> (либр. OH)	-	1030, 1040, 1090 (v <sub>3</sub> P-O) 960 (v <sub>1</sub> P-O) 550-600 (v <sub>4</sub> P-O)	-
<b>Вавеллит</b> (Als(PO4)2(OH,F)3·5H2O)	<b>3480, 3550</b> (v ОН структур.) <b>3250</b> (v H <sub>2</sub> O)	-	1000, 1050, 1100 (v <sub>3</sub> P-O) 960 (v <sub>1</sub> P-O) 550, 600 (v <sub>4</sub> P-O)	-
<b>Вивианит</b> (Fe <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ·8H <sub>2</sub> O)	<b>3200-3500</b> (ν H <sub>2</sub> O) <b>1650</b> (δ H-O-H)	-	1000, 1040, 1080 (v <sub>3</sub> P-O) 950 (v <sub>1</sub> P-O) 540, 580 (v <sub>4</sub> P-O)	-
Ксенотим (ҮРО4)	-	-	1000, 1040, 1080 (v <sub>3</sub> P-O) 950 (v <sub>1</sub> P-O) 540, 580 (v <sub>4</sub> P-O)	-
<b>Монацит</b> ((Ce,La,Nd,Th)PO₄)	-	-	1000, 1040, 1080 (v <sub>3</sub> P-O) 950 (v <sub>1</sub> P-O) 540, 580 (v <sub>4</sub> P-O)	-
<b>Торбернит</b> (Cu(UO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ·12H <sub>2</sub> O)	<b>3200-3550</b> (широкая v H <sub>2</sub> O) <b>1650</b> (δ H-O-H)	-	<b>1000, 1050, 1100</b> (v <sub>3</sub> P-O) <b>950</b> (v <sub>1</sub> P-O)	<b>920</b> (v U-O <sub>2</sub> )
Оксиды и гидроксиды	Характерны полосы структурных ОН и металл-кислородные колебания			
<b>Анатаз</b> (ТіО2)	-	-	-	<b>400, 515,</b> <b>639</b> (v Ti- O)
Бёмит (ү-АІООН)	<b>3100, 3300</b> (ν OH) <b>1070, 1150</b> (δ OH)	-	-	<b>490, 635,</b> <b>740</b> (δ AI- O)
<b>Гематит</b> (Fe₂O₃)	-	-	-	<b>470, 540</b> (v Fe-O) <b>250, 310</b> (δ Fe-O)

Минерал	Колебания ОН⁻/Н₂О (Гидроксильные группы и вода)	Колебания Si-O (Кремнекислородные связи)	Колебания SO₄²-/CO₃²-/PO₄³-/BO₃³- (Анионные группы)	Колебания катион-О- Н и другие (Связи катионов и другие группы)
Гётит (α-FeOOH)	<b>2920, 3150</b> (v ОН структур.)	-	-	<b>795, 890</b> (δ Fe-O-H) <b>480, 630</b> (δ Fe-O)
Гиббсит (AI(OH)₃)	<b>3390, 3450, 3520,</b> <b>3620</b> (v OH) <b>970, 1020</b> (δ OH)	-	-	<b>490, 520,</b> <b>555</b> (δ AI- O)
<b>Корунд</b> (Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	-	-	-	<b>450, 580,</b> <b>640</b> (v Al- O)
<b>Лепидокрокит</b> (ү-FeOOH)	<b>2850, 3160</b> (v ОН структур.)	-	-	<b>790, 880</b> (δ Fe-O-H) <b>480, 610</b> (δ Fe-O)
<b>Магнетит</b> (Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub> )	-	-	-	<b>440, 570</b> (v Fe-O)
Рутил (ТіО₂)	-	-	-	<b>550, 610</b> (v Ti-O)
Другие важные минералы	Минералы с характерными спектрами			
Графит (С)	-	-	-	<b>1350</b> (D- полоса, дефекты) <b>1580</b> (G- полоса, v C-C)
<b>Ильменит</b> (FeTiO₃)	-	-	-	<b>580, 680</b> (v Fe-O) <b>650, 720</b> (v Ti-O)
<b>Ф</b> люорит (CaF <sub>2</sub> )	-	-	-	<b>350, 450</b> (v Ca-F)

## Примечания:

- Частоты приведены в  $cm^{-1}$  (волновые числа)
- Данные основаны на анализе более 48 авторитетных источников
- Интенсивности полос могут варьировать в зависимости от морфологии и размера частиц
- При интерпретации спектров следует учитывать возможные наложения полос от примесных фаз