

Subvolume III/36A2		Fundamentals	Material preparation	Crystal structure	Lattice distortion	Dielectric properties	Thermal properties	Electromechanical	Elastic properties	Optical properties	Light scattering	Conduction	Magnetism	NMR, ESR	Local structures	Domains	Miscellanea
Substance																	
<b>18 Boracite-type family</b>																	
<b>18A Pure compounds</b>																	
1	Mg <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Cl [F]	•	•	•	•	•		•	•	•	•	•		•			
2	Cr <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Cl [F, A]	•	•	•	•	•	•			•	•					•	
3	Mn <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Cl	•	•	•		•				•	•		•	•		•	
4	Fe <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Cl [F]	•	•	•		•	•			•			•	•		•	
5	Co <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Cl [F]	•	•	•		•	•			•			•	•		•	
6	Ni <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Cl [F]	•	•	•		•				•			•	•		•	
7	Cu <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Cl	•	•	•	•	•		•	•	•		•			•		
8	Zn <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Cl [F]	•	•	•		•	•			•				•		•	
9	Cd <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Cl [F]	•	•	•		•	•			•						•	•
10	Mg <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Br	•	•	•													
11	Cr <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Br	•	•	•	•												
12	Mn <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Br [F]	•	•	•		•				•							
13	Fe <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Br [F]	•	•	•		•	•			•			•	•		•	
14	Co <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Br	•	•	•		•	•			•		•					
15	Ni <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Br	•	•	•	•	•				•		•	•	•		•	
16	Cu <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Br [F]	•	•	•		•		•	•	•			•	•			
17	Zn <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Br	•	•	•						•				•			
18	Cd <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Br [F]	•	•	•			•			•						•	•
19	Cr <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> I	•	•	•								•					
20	Mn <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> I	•	•	•		•				•			•				
21	Fe <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> I [F]	•	•	•	•	•	•	•		•		•	•	•		•	
22	Co <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> I [F]	•	•	•	•	•	•	•		•			•		•	•	
23	Ni <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> I [F]	•	•	•	•	•		•	•	•	•	•	•	•	•		
24	Cu <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> I	•		•													
25	Zn <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> I	•	•	•			•			•				•			
26	Cd <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> I	•	•	•						•							
27	Li <sub>4</sub> B <sub>7</sub> O <sub>12</sub> X (X = Cl, Br, I)	•		•													
28	Li <sub>5</sub> B <sub>7</sub> O <sub>12.5</sub> Cl			•													
<b>18B Solid solutions</b>																	
1	Ni <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Cl–Ni <sub>3</sub> B <sub>7</sub> O <sub>13</sub> Br					•						•					