

# Керамика на основе $\text{Al}_2\text{O}_3$

Химическое соединение с ионно-ковалентным типом связи кристаллической решетки. Имеет  $\alpha$ -,  $\beta$ - и  $\gamma$ -модификации глинозема, причем  $\alpha$ - и  $\gamma$ - $\text{Al}_2\text{O}_3$  представляют собой чистый оксид алюминия, а  $\beta$ -модификация – соединение оксида алюминия со щелочными и щелочно-земельными оксидами.

В природе встречается только  $\alpha$ - $\text{Al}_2\text{O}_3$  в виде минералов корунда, рубина, сапфира, который кристаллизуется в тригональной сингонии.

Кубический  $\gamma$ - и гексагональный  $\beta$ - $\text{Al}_2\text{O}_3$  являются нестабильными модификациями, которые при нагреве свыше  $1500^\circ\text{C}$  переходят в  $\alpha$ - $\text{Al}_2\text{O}_3$ .

Корундовой технической керамикой называется керамика, содержащая более 95%  $\alpha$ - $\text{Al}_2\text{O}_3$ . В литературе встречаются частные названия корундовой керамики: алюминооксид, корундиз, синоксоль, миналунд, М-7, 22ХС, микролит, сапфирит, поликор и др.

# Исходные материалы

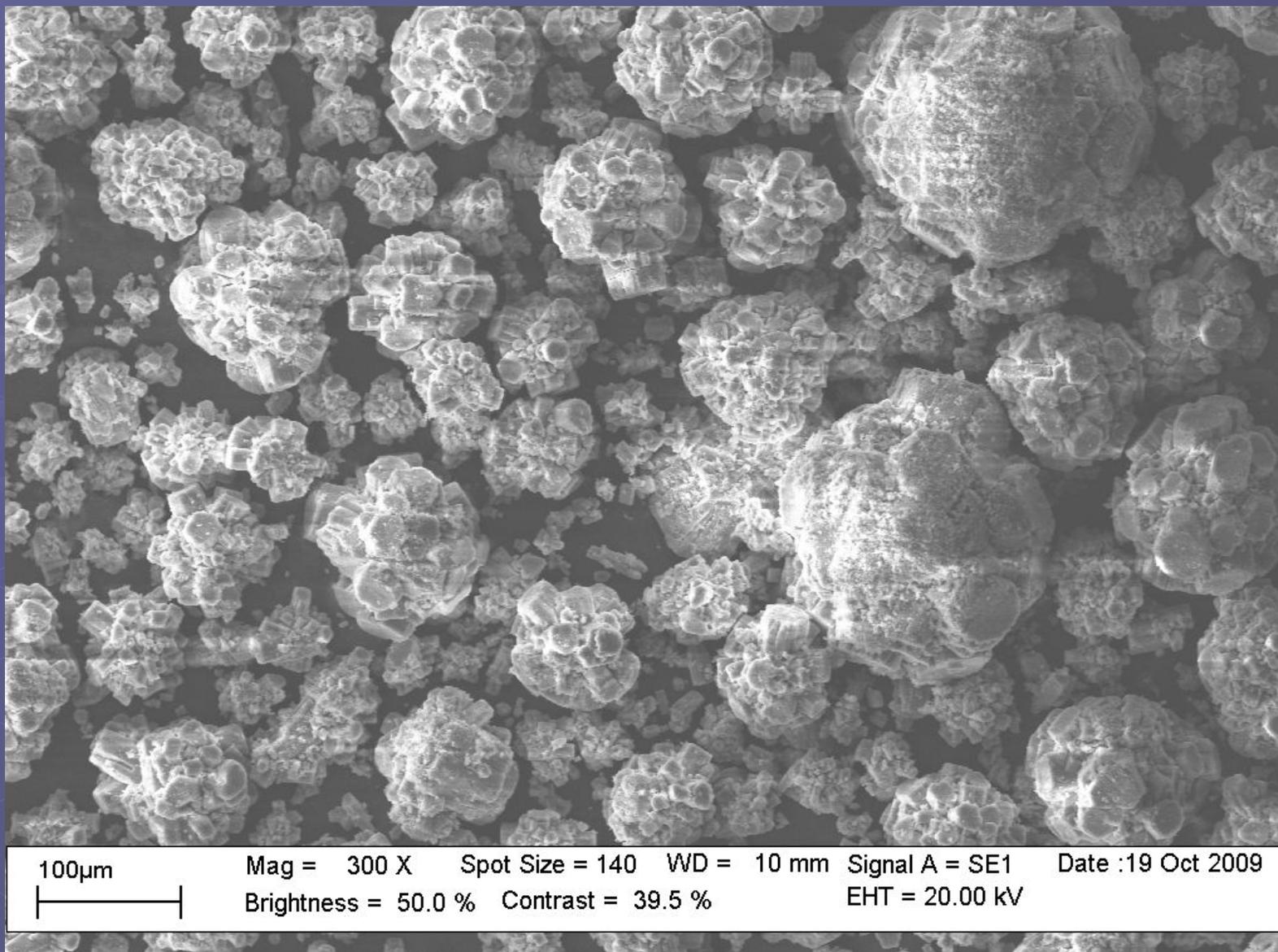
1. Глинозем. Его получают путем разложения минерала боксита, представляющего собой смесь гидроксидов алюминия раствором едкой щелочи с образованием алюмината натрия, который переходит в раствор.



Гидроксид алюминия прокалывают при температуре 1150–1200°C. В результате образуется порошок технического глинозема. Полученные порошки представляют собой шарообразные (сферолитные) агломераты кристаллов  $\gamma\text{-Al}_2\text{O}_3$  размером менее 0,1 мкм. Средний размер сферолитов составляет 40–70 мкм.

2. Электроплавленный корунд. Белый электрокорунд (корракс, алунд) получают путем плавки в электрических дуговых печах технического глинозема. Содержание  $\alpha\text{-Al}_2\text{O}_3$  в белом электрокорунде составляет 98% и более.

# Внешний вид агрегатов глинозема



Для получения ультрадисперсных порошков  $Al_2O_3$ , которые используются в технологии конструкционной и инструментальной керамики, широкое распространение получили способы совместного осаждения гидроксидов (СОГ) и плазмохимического синтеза (ПХС).

Сущность метода СОГ заключается в растворении солей алюминия, например  $AlCl_3$  в растворе аммиака и последующем выпадении образующихся гидратов в осадок. Процесс ведут при низких температурах и больших сроках выдержки. Полученные гидроксиды сушат и прокаливают, в результате образуется порошок  $Al_2O_3$  с размером частиц 10–100 нм.

В технологии ПХС водный раствор  $Al(NO_3)_3$  подается в сопло плазмотрона. В каплях раствора возникают чрезвычайно высокие температурные градиенты, происходит очень быстрый процесс синтеза и кристаллизации  $Al_2O_3$ . Частицы порошка имеют сферическую форму и размер 0,1–1 мкм.

Порошки  $Al_2O_3$  перед формованием подвергают прокаливанию при температуре  $1500^{\circ}C$  с целью обезвоживания и перевода в устойчивую и более плотную  $\alpha$ -модификацию.

Затем глинозем и электрокорунд измельчают до частиц размером 1–2 мкм в шаровых, вибрационных мельницах.

Формование корундовых изделий производят путем литья из водных суспензий, литья под давлением, одноосного статического прессования, гидростатического прессования, горячего прессования.

Глиноземистые шликеры разжижаются как в кислой, так и в щелочной среде, причем имеются определенные интервалы значения pH, которым соответствует наибольшее разжижение. Перед литьем приготовленный шликер вакуумируют при остаточном давлении 15–20 мм рт.ст. Изделия отливают в гипсовых формах. Отлитые изделия сушат при комнатной температуре. Литье используется для формования тонкостенных корундовых изделий сложной формы, не испытывающих в процессе эксплуатации значительных механических воздействий.

## Одноосное статическое прессование

Для формования изделий из  $Al_2O_3$  простой формы, например, втулок, режущих вставок, форсунок используется одноосное статическое прессование в металлических пресс-формах. В этом случае в порошок добавляется пластификатор, чаще всего каучук, в количестве 1–2% мас.

Метод гидростатического прессования позволяет получать крупногабаритные керамические заготовки сложной формы. Равномерное распределение плотности в прессовке благоприятно сказывается на равномерности усадки при спекании.

Наиболее прочные изделия из  $Al_2O_3$  получают методом горячего прессования (ГП) в графитовых пресс-формах с покрытием из VN и горячего изостатического прессования (ГИП) в газостатах. При этом одновременно происходит уплотнение порошка в изделие и спекание. Давление прессования составляет 20–40 МПа, температура спекания 1200–1300°C. Методы ГП и ГИП являются технологически сложными и энергоемкими.

## Спекание корундовой керамики

Спекание корундовой керамики в большинстве случаев является твердофазным. Температура спекания зависит от дисперсности и активности исходных порошков, условий спекания, вида и количества добавок. Максимальный размер частиц порошка  $\text{Al}_2\text{O}_3$  не должен превышать 3–5 мкм. Температура спекания находится в пределах 1700–1850°C. Ультра- и нанодисперсные порошки  $\text{Al}_2\text{O}_3$  вследствие высокой поверхностной энергии и дефектности могут спекаться до высокой плотности (0,95) при температуре 1600°C.

Во многих случаях в корундовую шихту вводятся различные добавки. Добавка  $\text{TiO}_2$  снижает температуру спекания корунда до 1500–1550°C. При этом образуется твердый раствор  $\text{TiO}_2$  в  $\text{Al}_2\text{O}_3$ , что вызывает искажение кристаллической решетки корунда, активное спекание и рекристаллизацию. Добавка 0,5–1%  $\text{MgO}$  сдерживает рекристаллизацию: размер кристаллов спеченной керамики не превышает 2–10 мкм. Мелкозернистая структура корунда с добавкой  $\text{MgO}$  улучшает механические свойства корунда. Снижение температуры спекания корунда при введении  $\text{MgO}$  не

# Свойства корундовой керамики

<b>Плотность, г/см<sup>3</sup></b>	<b>3,96</b>
<b>Температура плавления, °С</b>	<b>2050</b>
<b>Коэффициент теплопроводности, Вт/мград</b>	<b>30,14 (100°С) 12,4 (400°С) 6,4 (1000°С)</b>
<b>Удельное электросопротивление, Омм</b>	<b><math>3 \cdot 10^{12}</math> (100°С) <math>9 \cdot 10^{-2}</math> (1300°С)</b>
<b>ЛКТР, <math>\alpha 10^6</math> град<sup>-1</sup></b>	<b>8 (20-1400°С)</b>
<b>Модуль упругости, ГПа</b>	<b>374 (20°С) 315 (1000°С) 147 (1500°С)</b>
<b>Предел прочности при изгибе, МПа</b>	<b>до 650 (20°С) 50 (1500°С)</b>
<b>Микротвердость, ГПа</b>	<b>до 26 (20°С)</b>

# Сферы применения

Традиционные сферы ее применения корундовой керамики: огнеупорная, химическая промышленность, электро- и радиотехника.

С появлением новых технологий получения исходных порошков, формования и спекания изделий область применения корундовой керамики существенно расширилась. В настоящее время высокопрочные керамики на основе  $Al_2O_3$  используются для изготовления изделий конструкционного назначения, применяемых в машиностроении, авиационной и космической технике.

Корунд является основным материалом в технологии минералокерамики, которая используется для чистовой обработки чугунов и некоторых сталей. Основой минералокерамики является  $Al_2O_3$  или его смесь с карбидами, нитридами и др.

# Физико-механические свойства инструментальной керамики на основе $Al_2O_3$

<b>Марка керамики</b>	<b>Предел прочности при изгибе, МПа</b>	<b>Теплостойкость, °С</b>
<b>ЦМ-332(микролит)</b>	<b>475</b>	<b>1400</b>
<b>В-3</b>	<b>650</b>	<b>1100</b>
<b>ВОК-60</b>	<b>675</b>	<b>1100</b>
<b>ОНТ-20(кортинит)</b>	<b>700</b>	<b>1200</b>