

به نام خدا

درس دهم

مواد اصلي سازنده لعاب

لعاب حاصل تاثير متقابل باز و اسيد است.
باز و اسيد در مجاورت گرما فعال شده ،مايع مي شود.

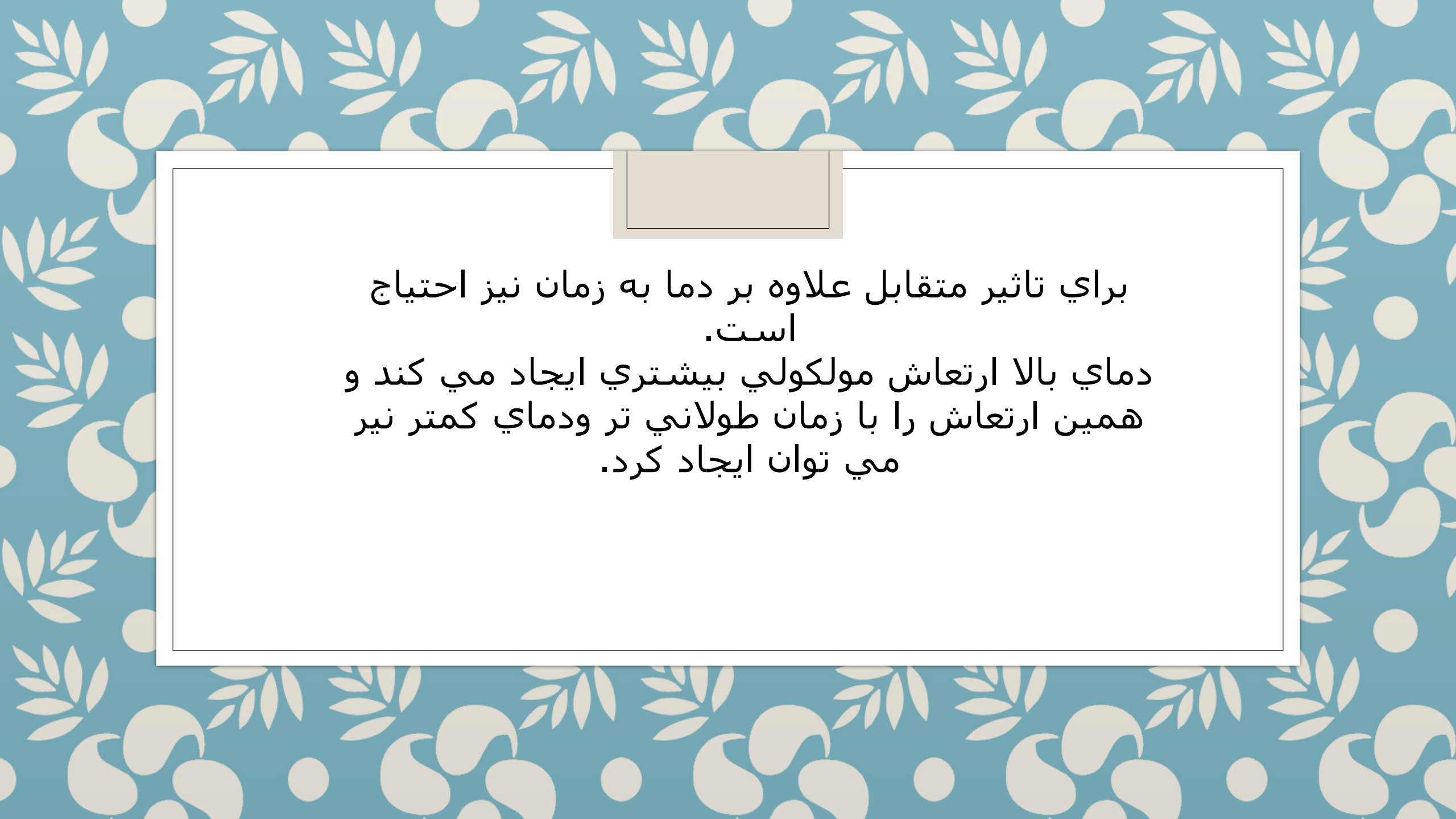
بازها و اسيدها در لعاب اكسيدهاي هستند:

- ✓ جامدند
- ✓ به تنهائي در دماي كوره ذوب نمي شوند
- ✓ از طريق متقابل ذوب مي شوند
- ✓ اين اسيد و بازها خيلي قوي نيستند

اکسید های سازنده لعاب با اسید و باری که ما می شناسیم فرق می کند .
مثلا سیلیس را به سختی می توانیم به عنوان یک اسید فرض کنیم ولی به دلیل
ویژگی فعال آن در لعاب باید آنرا یک اسید بدانیم.

در اثر گرما ساختار مولکولی اسیدها مرتعش شده و یا حتی شکسته می شوند
و تحت این شرایط عمل متقابل صورت
می گیرد.

میزان دمای مورد نیاز به نوع و مقدار باز یا قلیا بستگی دارد.
مثلا اکسید سرب که در لعاب قلیایی است در دمای بالا 500 درجه با سیلیس
تأثیر متقابل دارد
اکسید لیتیم یک باز قوی استدر 800 درجه عمل می کند
اکسید منیزیم تا 1170 درجه بی تفاوت است.



براي تاثير متقابل علاوه بر دما به زمان نيز احتياج است.

دماي بالا ارتعاش مولكولي بيشتري ايجاد مي كند و همين ارتعاش را با زمان طولاني تر و دماي كمتر نير مي توان ايجاد كرد.

انواع لعاب

سربی

قلیایی

برنی