OKSID METALA + VODA → HIDROKSID

VODA

U reakciji s vodom:

METAL + KISIK → **OKSID METALA**

Neki reagiraju s vodom, pri čemu nastaju hodroksidi

OKSIDI METALA

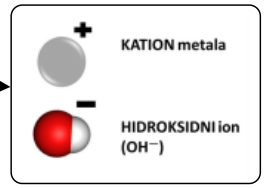
ŠTO SU HIDROKSIDI, A ŠTO LUŽINE

$CaO(s) + H_2O(l) \rightarrow Ca(OH)_2(s)$

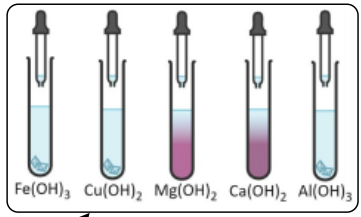
$MgO(s) + H_2O(l) \rightarrow Mg(OH)_2(s)$

HIDROKSIDI

Građeni od:

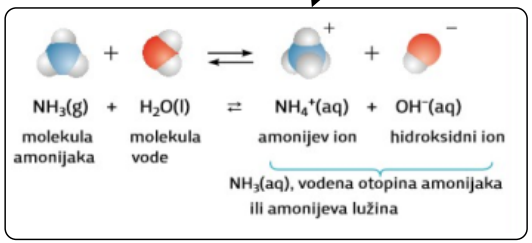


- ionski spojevi
- kristalne građe



Topljivost hidroksida:
- hidroksidi alkalijskih metala dobro su topljivi u vodi
- hidroksidi zemnoalkalijskih metala slabo su topljivi u vodi
- željezovi su hidroksidi netopljivi

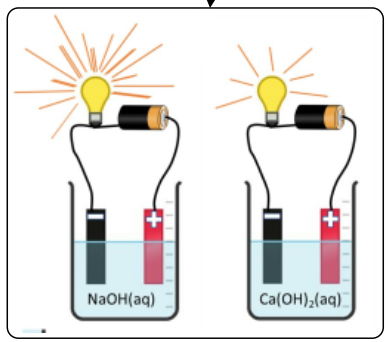
AMONIJEVA LUŽINA

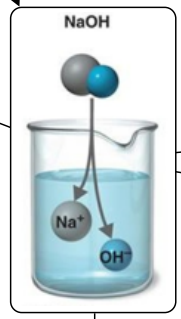


Neki su topljivi u vodi i nastaju
LUŽINE

PROVODE ELEKTRIČNU STRUJU

jer imaju **slobodne ione**





- nagrizajuće kemikalije
- oštećuju kožu stvarajući opekline

LUŽINE

Kemijskom formulom napiši hidrokside i lužine prikazanih spojeva.

	CsOH	$Ca(OH)_2$	$Ba(OH)_2$
hidroksid	CsOH (s)	$Ca(OH)_2$(s)	$Ba(OH)_2$(s)
lužina	CsOH (aq)	$Ca(OH)_2$(aq)	$Ba(OH)_2$(aq)

VODENE OTOPINE HIDROKSIDA

$NaOH(s) \xrightarrow{H_2O} Na^+(aq) + OH^-(aq)$

$Ca(OH)_2(s) \xrightarrow{H_2O} Ca^{2+}(aq) + 2\ OH^-(aq)$

INDIKATORI
za dokazivanje:

- crveni lakmusov papir
- fenolftalein
- univerzalni indikatorski papir
- sok crvenog kupusa