**Opakovanie- Hydroxidy**

• sú trojprvkové zlúčeniny vodíka, kyslíka a kovového prvku

• obsahujú hydroxidovú skupinu OH

 Hydroxidy majú tieto spoločné vlastnosti

• vo vode sa rozpúšťajú

• majú leptavé účinky – sú žieraviny,

• vo vode ionizujú – vznikajú hydroxidové anióny OH- a príslušné katióny kovov

 Slovné názvy a vzorce významných hydroxidov

• Hydroxid sodný NaOH

• Hydroxid draselný KOH

• Hydroxid vápenatý Ca(OH)2

 Významné hydroxidy

• Hydroxid sodný NaOH - pohlcuje vodu a oxid uhličitý. Používa sa na výrobu mydla, na výrobu papiera, na výrobu chemikálií a ako súčasť čistiacich prostriedkov

• Hydroxid draselný KOH - pohlcuje vodu a oxid uhličitý. Používa sa na výrobu mydla, na výrobu papiera, na výrobu chemikálií a ako súčasť čistiacich prostriedkov

• Hydroxid vápenatý Ca(OH)2 (hasené vápno) - vyrába sa z vápenca vo vápenkách:

 Pálenie vápenca: CaCO3 → CaO + CO2

 Hasenie páleného vápna: CaO + H2O → Ca(OH)2