**Pracovní list**

**Soli - názvosloví**

1. Reakce kyseliny s hydroxidem se nazývá ………………………..

1. Reakcí kyseliny s hydroxidem vzniká ………………… a voda.

1. Napište názvy solí bezkyslíkatých kyselin:

NaCl ……………………….. BaBr2 ………………………..

SrCl2  ………………………. MgBr2 ……………………….

CaF2 ……………………….. PbI2 ………………………….

FeCl3 ……………………….. LiF …………………………..

AlCl3 ……………………….. CsF ………………………….

CuCl2 ……………………….. ZnCl2 ………………………..

AgBr ……………………….. MnCl2 ………………………..

1. Napište názvy solí kyslíkatých kyselin:

NaNO3 ………………………… K2CO3 …………………………

KClO3 …………………………

KNO2 ………………………….. Al2(SO4)3 ……………………...

CaCO3 …………………………. Fe2(SO4)3 ……………………… Cu(NO3)2 ………………………. Na2SO3 ………………………...

ZnCO3 ………………………….

1. Napište vzorce solí bezkyslíkatých kyselin:

Chlorid zinečnatý …………………. Fluorid sodný ………………………

Jodid hlinitý ………………………. Bromid sodný ………………………

Fluorid hořečnatý …………………. Chlorid chromitý …………………...

Jodid měďný ……………………… Bromid stříbrný …………………….

Fluorid draselný …………………... Chlorid vápenatý ……………………

1. Napište vzorce solí kyslíkatých kyselin:

Dusičnan vápenatý ……………….. Síran manganatý …………………..

Dusitan draselný …………………..

Chloristan barnatý …………………

Dusičnan stříbrný ………………….

Siřičitan sodný ……………………..

Uhličitan vápenatý ………………...

Síran nikelnatý ……………………..

Síran železitý ……………………... Dusičnan rtuťnatý ………………….

1. Ve které skupině látek jsou **POUZE** vzorce solí:
   1. CaF2, CaCO3, AlCl3, CuSO4
   2. Ca(OH)2, CaCO4, KBr, SO2
   3. NaNO3, KOH, KCl, Na2SO4
   4. KNO3, Fe3O4, K2CO3, NaCl

1. Uveďte názvy chemických látek označených následujícími chemickými vzorci a rozdělte je na:

a) oxidy, b) hydroxidy, c) kyseliny, d) soli

SiO2, NaOH, HClO, Ca(OH)2, AgBr, CaSO4, NOH2SO3, HF, SO3, Al(OH)3, CuO,

KMnO4, HNO3 Oxidy:

Hydroxidy:

Kyseliny:

Soli: