

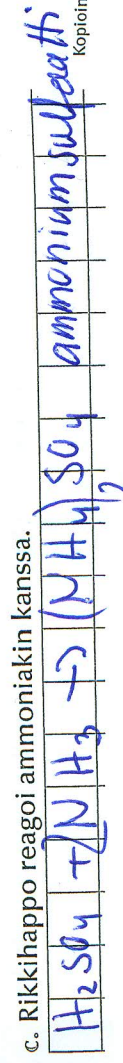
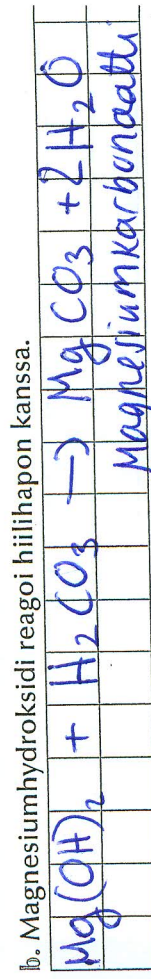
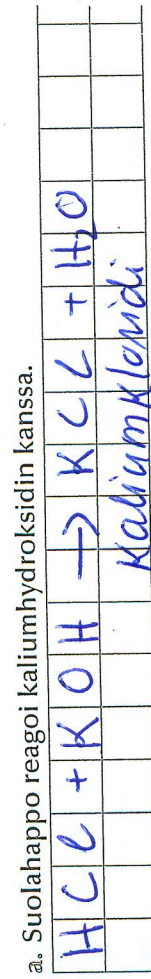
1. Mistä haposta ja emäksestä syntyvät seuraavat suolat? Nimeä aineet ja kirjoita yhdisteiden kemialliset kaavat.

Suola	Emäs	Happo
litiumkarbonaatti Li_2CO_3	LiOH litiumhydroksidi	H_2CO_3 hiilihappo
magnesiumnitraatti $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Mg}(\text{OH})_2$ magnesiumhydroksidi	HNO_3 typpihappo
kaliumposfaatti K_3PO_4	KOH kaliumhydroksidi	H_3PO_4 fosforihappo
alumiinisulfaatti $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	$\text{Al}(\text{OH})_3$ alumiinihydroksidi	H_2SO_4 riikkihappo

2. Päättele jaksollisen järjestelmän avulla, millainen ioni syntyy tavallisimmin seuraavista metalliatomeista.

Atomi	K	Na	Ca	Mg	Al	Li	Cu	Zn	Ag
Ioni	K^+	Na^+	Ca^{2+}	Mg^{2+}	Al^{3+}	Li^+	Cu^+	Zn^{2+}	Ag^+

3. Kirjoita seuraavat neutralointireaktiot ja syntyvien suolojen nimet.



Kopiointi ehdottomasti kielletty

NEUTRALOITUMINEN JA SUOLAT

Happo	Emäs	Suola
suolahappo HCl	litiumhydroksidi LiOH	litiumkloridi LiCl
typpihappo HNO_3	natriumhydroksidi NaOH	natriumnitraatti NaNO_3
hiilihappo H_2CO_3	magnesiumhydroksidi $\text{Mg}(\text{OH})_2$	magnesiumkarbonaatti MgCO_3
riikkihappo H_2SO_4	kuparihydroksidi $\text{Cu}(\text{OH})_2$	kuparisulfaatti CuSO_4
typpihappo HNO_3	ammoniakki NH_3	ammoniumnitraatti NH_4NO_3

2. Kirjoita taulukkoon haposta ja emäksestä syntyvän suolan kaava ja nimi.

	KOH	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	$\text{Al}(\text{OH})_3$	NH_3
HCl	KCl kaliumkloridi	CaCl_2 kaliumkloridi	AlCl_3 alumiinikloridi	NH_4Cl ammoniumkloridi
HNO_3	KNO_3 kaliumnitraatti	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ kaliumnitraatti	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ alumiininitraatti	NH_4NO_3 ammoniumnitraatti
H_2SO_4	K_2SO_4 kaliumsulfaatti	CaSO_4 kaliumsulfaatti	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ alumiinisulfaatti	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ammoniumsulfaatti
H_3PO_4	K_3PO_4 kaliumfosfaatti	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ kaliumfosfaatti	Al_3PO_4 alumiini-fosfaatti	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ ammonium-fosfaatti