

WICHTIGE FORMELN AUS DER CHEMIE/ MÄRZ 2005/J.J.F

VERBINDUNGEN DES STICKSTOFFS:		VERBINDUNGEN DES PHOSPHORS:	
$N_2O_{(g)}$	Distickstoffmonooxid „Lachgas“	$P_4O_{10(g)}$	Tetraphosphordekaoxid
$NO_{(g)}$	Monostickstoffmonooxid	$H_3PO_{4(aq)}$	Phosphorsäure
$N_2O_{3(g)}$	Distickstofftrioxid	$NaH_2PO_{4(s)}$	Natriumdihydrogenphosphat
$N_2O_{5(g)}$	Distickstoffpentaoxid		primäres Natriumphosphat
$HNO_{2(aq)}$	Salpetrige Säure	$Na_2HPO_{4(s)}$	Dinatriumphosphat
$NaNO_{2(s)}$	Natriumnitrit		sekundäres Natriumphosphat
$HNO_{3(aq)}$	Salpetersäure	$Na_3PO_{4(s)}$	Natriumphosphat
$NaNO_{3(s)}$	Natriumnitrat		tertiäres Natriumphosphat
KOMPLEXE ANIONEN:		$Ca(H_2PO_4)_2(s)$	Calciumdihydrogenphosphat
$(CN)^-_{(aq)}$	Cyanid-Ion		primäres Phosphat
$(SCN)^-_{(aq)}$	Thiocyanat-Ion (Rhodanid-Ion)	$CaHPO_4$	Calciumhydrogenphosphat
$(IO_3)^-_{(aq)}$	Iodat-Ion		sekundäres Phosphat
$(S_2O_3)^{2-}_{(aq)}$	Thiosulfat-Ion	$Ca_3(PO_4)_2$	Calciumphosphat
$(CrO_4)^{2-}_{(aq)}$	Chromat-Ion		tertiäres Phosphat
$(Cr_2O_7)^{2-}_{(aq)}$	Dichromat-Ion		
$(MnO_4)^-_{(aq)}$	Permanganat-Ion		
NOCHEINMAL EIN ÜBERBLICK ÜBER			
SÄUREN		LAUGEN	
$H_2CO_{3(aq)}$	Kohlensäure	$NaOH_{(aq)}$	Natronlauge
$H_2SO_{3(aq)}$	Schweflige Säure	$KOH_{(aq)}$	Kalilauge
$H_2SO_{4(aq)}$	Schwefelsäure	$Ca(OH)_2_{(aq)}$	Calciumlauge „Kalkwasser“
$H_2S_{(aq)}$	Schwefelwasserstoffsäure	$Ba(OH)_2_{(aq)}$	Bariumlauge „Barytwasser“
$HNO_{2(aq)}$	Salpetrige Säure	$NH_4OH_{(aq)}$	Ammoniakwasser
$HNO_{3(aq)}$	Salpetersäure		
$H_3PO_{4(aq)}$	Phosphorsäure		
CH₃COOH (Hac) Essigsäure			
$HCl_{(aq)}$	Salzsäure		
Sauren Charakter durch:		Alkalischen Charakter durch:	
H_3O^+ -Ionen	Oxonium-Ionen	OH^- -Ionen	Hydroxid-Ionen