

1. Lies zuerst den Text: *Zusammenfassung* „Kapitel 6:“ Punkt 7.1 „Die Neutralisation“ genau durch.
2. Vervollständige die leeren Felder der unten angeführten Neutralisationsgleichungen. Versuche zuerst, die angeführten Beispiele nachzuvollziehen:

Beispiele:

HCl	+	NaOH	→	H <sub>2</sub> O	+	Na <sup>+</sup> + Cl <sup>-</sup>	= NaCl
Salzsäure		Natriumhydroxid					Natriumchlorid

H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	+	3 KOH	→	3 H <sub>2</sub> O	+	3 K <sup>+</sup> + PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	= K <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>
Phosphorsäure		Kaliumhydroxid					Kaliumphosphat

2 HNO <sub>3</sub>	+	Mg(OH) <sub>2</sub>	→	2 H <sub>2</sub> O	+	Mg <sup>2+</sup> + 2 NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	= Mg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
Salpetersäure		Magnesiumhydroxid					Magnesiumnitrat

2 HCl	+	_____	→	2 H <sub>2</sub> O	+	___ Ba <sup>2+</sup> + ___ Cl <sup>-</sup>	= _____
_____		Bariumhydroxid					Bariumchlorid

H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	+	___ NaOH	→	2 H <sub>2</sub> O	+	_____ + _____	= Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
_____		_____					_____

___ HNO <sub>3</sub>	+	___ Al(OH) <sub>3</sub>	→	3 H <sub>2</sub> O	+	_____ + _____	= Al(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
_____		_____					_____

_____	+	1 NaOH	→	1 H <sub>2</sub> O		_____ + _____	= _____
Schwefelsäure		Natriumhydroxid					Natriumhydrogensulfat

___ H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	+	___ Al(OH) <sub>3</sub>	→	6 H <sub>2</sub> O		2 Al <sup>3+</sup> + 3 CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	= _____
_____		_____					_____

3. Arbeitsblatt mit den gelösten Gleichungen in die Mappe übertragen.