

Übungsaufgaben zum Thema Salze:

A1 Nenne die Namen der nachfolgend genannten Salze und die Namen der Stoffe, aus denen das entsprechende Salz dargestellt werden kann. (max. 18 Punkte).

Stoff	Name	Edukte
a) NaCl	_____	_____
b) LiBr	_____	_____
c) KI	_____	_____
d) CaF ₂	_____	_____
e) KBr	_____	_____
f) Na ₂ O	_____	_____
g) LiF	_____	_____
h) CaO	_____	_____
i) K ₂ S	_____	_____
j) NaF	_____	_____
k) MgBr ₂	_____	_____
l) AlCl ₃	_____	_____
m) MgS	_____	_____
n) CuSO ₄	_____	_____
o) Na ₂ CO ₃	_____	_____
p) KMnO ₄	_____	_____
q) K ₂ Cr ₂ O ₇	_____	_____
r) NaHSO ₄	_____	_____

A2 Skizziere den Lösevorgang von Natriumchlorid in Wasser, indem du drei Bechergläser mit entsprechendem Inhalt über einem Gasbrenner zeichnest. Zwei der Bechergläser sollen das Gemisch je einmal mit und einmal ohne sichtbaren Bodensatz zeigen (6 Punkte).

Übungsaufgaben zum Thema Salze:

A1 Nenne die Namen der nachfolgend genannten Salze und die Namen der Stoffe, aus denen das entsprechende Salz dargestellt werden kann. (max. 18 Punkte).

Stoff	Name	Edukte
a) NaCl	Natriumchlorid	Natrium (Na) und Chlor (Cl)
b) LiBr	Lithiumbromid	Lithium (Li) und Brom (Br)
c) KI	Kaliumiodid	Kalium (K) und Iod (I)
d) CaF ₂	Calciumfluorid	Calcium (Ca) und Fluor (F)
e) KBr	Kaliumbromid	Kalium (K) und Brom (Br)
f) Na ₂ O	Natriumoxid	Natrium (Na), Sauerstoff (Oxygenium, O)
g) LiF	Lithiumfluorid	Lithium (Li) und Fluor (F)
h) CaO	Calciumoxid (Branntkalk)	Calcium (Ca) und Sauerstoff (O)
i) K ₂ S	Kaliumsulfid	Kalium (K) und Schwefel (Sulfur, S)
j) NaF	Natriumfluorid	Natrium (Na) und Fluor (F)
k) MgBr ₂	Magnesiumbromid	Magnesium (Mg) und Brom (Br)
l) AlCl ₃	Aluminiumchlorid	Aluminium (Al) und Chlor (Cl)
m) MgS	Magnesiumsulfid	Magnesium (Mg) und Schwefel (S)
n) CuSO ₄	Kupfersulfat (Kupfervitriol)	Kupfer (Cu) und Schwefelsäure (H ₂ SO ₄)
o) Na ₂ CO ₃	Natriumcarbonat	Natrium (Na) und Kohlenstoffsäure (H ₂ CO ₃)
p) KMnO ₄	Kaliumpermanganat	Kalium (K), Mangan (Mn) und Sauerstoff (O)
q) K ₂ Cr ₂ O ₇	Kaliumdichromat	Kalium (K), Chrom (Cr) und Sauerstoff (O)
r) NaHSO ₄	Natriumhydrogensulfat	Natriumchlorid(NaCl), Schwefelsäure(H ₂ SO ₄)

A2 Skizziere den Lösevorgang von Natriumchlorid in Wasser, indem du drei Bechergläser mit entsprechendem Inhalt über einem Gasbrenner zeichnest. Zwei der Bechergläser sollen das Gemisch je einmal mit und einmal ohne sichtbaren Bodensatz zeigen (6 Punkte).

→ große Zeichnung; DIN-A4 quer; erkennbarer Bodensatz, ggf. farbig