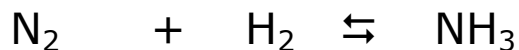
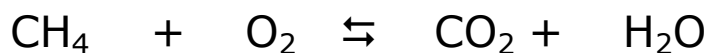


Arbeitsblatt zu Aufbau und Eigenschaften:

1. Eine Formeleinheit besteht aus zwei Atomen Eisen (Fe) und drei Sulfatgruppen. Eine Sulfatgruppe besteht aus einem Atom Schwefel und vier Atomen Sauerstoff (O). Gib die chemische Formel dieser Verbindung an.
2. Fülle in folgender Tabelle die leeren Kästchen aus:

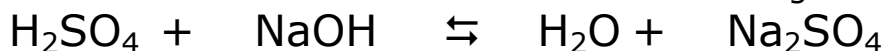
Kationen	Anionen	Summenformel	Name
Mg^{2+}	NO_3^-	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	
Ca^{2+}	Cl^-	CaCl_2	
			Natriumsulfat

3. Überprüfe folgende Reaktionsgleichungen, stelle sie richtig:

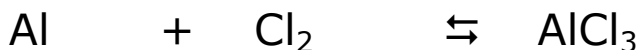


4. Ergänze folgende Reaktionsgleichungen:

Neutralisation von Schwefelsäure mit Natronlauge:



Reaktion von Aluminium mit Chlor:



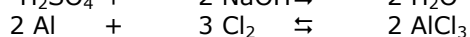
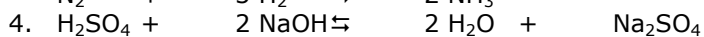
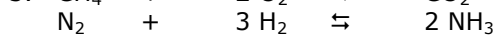
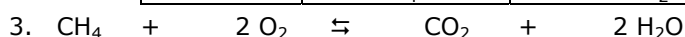
5. Wie viel Gramm sind je 1 mol Schwefeltrioxid, Calciumoxid und Kohlenstoff?

Lösungen:

1. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

2.

Kationen	Anionen	Summenformel	Name
Mg^{2+}	NO_3^-	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	Magnesiumnitrat
Ca^{2+}	Cl^-	CaCl_2	Calciumchlorid
Na^+	SO_4^{2-}	Na_2SO_4	Natriumsulfat



5. SO_3 : $1 \cdot 32 + 3 \cdot 16 = 80 \text{ g/mol}$; CaO : $1 \cdot 40 + 1 \cdot 16 = 56 \text{ g/mol}$; C : 12 g/mol ,