



Institut für Theoretische Chemie
Prof. Dr. Gerhard Taubmann, Florian Gossenberger

Chemie für Chemieingenieure und Physiker

Mi. 16-18 Uhr, O25/H2 (Physiker)

Do. 10-12 Uhr, O25/H7 (Chemieingenieure)

Übungsblatt 3

Aufgabe 1: Vorlesung

Fassen Sie die Vorlesung der letzten Woche kurz (höchstens 5 min) zusammen!

Aufgabe 2: Vorlesung

Beantworten Sie die Frage aus der Vorlesung.

Aufgabe 3: Reinelemente

- a) Was ist ein Reinelement?
- b) Geben Sie fünf Reinelemente an.

Aufgabe 4: Elektronenkonfiguration

Geben Sie die Elektronenkonfiguration der folgenden Elemente im Grundzustand an.

- a) Kalium, Phosphor, Chrom, Krypton, Eisen, Kupfer
- b) Wo treten Besonderheiten auf?
- c) Erklären Sie das Zustandekommen dieser Besonderheiten.

Aufgabe 5: Quantenzahlen

Tragen Sie in der unten dargestellten Kästchenschreibweise jeweils das Elektron mit den angegebenen Quantenzahlen ein.

1s 2s 2p 3s 3p 4s 3d

a) e: $n=2$; $l=1$; $m=0$; $s=+\frac{1}{2}$

1s 2s 2p 3s 3p 4s 3d

b) e: $n=3$; $l=2$; $m=1$; $s=-\frac{1}{2}$

1s 2s 2p 3s 3p 4s 3d

c) e: $n=3$; $l=0$; $m=0$; $s=+\frac{1}{2}$



Aufgabe 6: Stöchiometrie

Sie entkalken ihren 1L-Wasserkocher zu Hause mit (wenig) Essig und geben einen Tropfen Spülmittel dazu. Das bei der Reaktion entstehende Kohlendioxid geht vollständig in den Schaum über. Ab welcher Menge Kalk im Kocher wird der Schaum aus ihrem Wasserkocher überlaufen?



Tip: 1 mol Gas entspricht 24 L.