

Anorganische Chemie I

PRÜFUNG

B. Sc. Chemieingenieurwesen

16. September 2022

Prof. Dr. T. Jüstel

Name: _____

Matrikelnummer: _____

Geburtsdatum: _____

Denken Sie an eine korrekte Angabe des Lösungsweges und der Endergebnisse. Versehen Sie alle Größen mit IUPAC Einheiten! Bei der Anfertigung von Grafiken sind die Achsen ordnungsgemäß zu beschriften! Richten Sie alle Reaktionsgleichungen vollständig mit ganzzahligen Koeffizienten ein! Benutzen Sie bitte nur diese Aufgabenzettel, notfalls können Sie auch die Rückseiten verwenden!

Dauer der Prüfung: 180 Minuten

Hilfsmittel: Periodensystem der Elemente, Taschenrechner, mathematische Formelsammlung

Punkteverteilung

Aufgabe 1: 10 Punkte
Aufgabe 2: 10 Punkte
Aufgabe 3: 10 Punkte
Aufgabe 4: 10 Punkte
Aufgabe 5: 10 Punkte
Aufgabe 6: 10 Punkte
Aufgabe 7: 10 Punkte
Aufgabe 8: 10 Punkte
Aufgabe 9: 10 Punkte
Aufgabe 10: 10 Punkte

Notenskala

1,0 95 – 100 Punkte
1,3 90 – 94 Punkte
1,7 85 – 89 Punkte
2,0 80 – 84 Punkte
2,3 75 – 79 Punkte
2,7 70 – 74 Punkte
3,0 65 – 69 Punkte
3,3 60 – 64 Punkte
3,7 55 – 59 Punkte
4,0 50 – 54 Punkte
5,0 0 – 49 Punkte

Viel Erfolg!

Name: _____

Matrikelnummer.: _____

Aufgabe 1**(10 Punkte)*****Interhalogene***

a) Füllen Sie folgende Tabelle, in denen die vier Typen von Interhalogenverbindungen aufgelistet sind, aus! (je 0,5 Punkte)

Typ	Beispiel	Anzahl an Valenz- elektronenpaaren	Hybridisierung Zentralatom X	Struktur gemäß VSEPR-Modell
XY				
XY ₃				
XY ₅				
XY ₇				

b) Ein weiteres Interhalogen ist I₂Cl₆, das allerdings als Dimer aufgefasst werden kann. Welche Struktur hat dieses Molekül gemäß dem VSEPR-Modell? (2 Punkte)

Name: _____

Matrikelnummer.: _____

Aufgabe 2

(10 Punkte)

Halogene

- a) Formulieren Sie die Reaktionsgleichungen für die Reaktion von F_2 mit Wasser! (2 Punkte)
- b) Welche Reaktionen zeigen die drei anderen Halogene in Wasser? (3 Punkte)
- c) Skizzieren Sie das MO-Schema für F_2 ! Worauf lässt sich die Sonderstellung des Fluors zurückführen? (3 Punkte)
- d) Der Metallcharakter der Elemente nimmt von Fluor zum Iod deutlich zu. Begründen Sie diesen Trend! (2 Punkte)

Name: _____

Matrikelnummer.: _____

Aufgabe 3

(10 Punkte)

Chalkogenoxide

- a) Erklären Sie den Begriff der Polymorphie am Beispiel des Schwefeltrioxids SO_3 ! (3 Punkte)
- b) Die Dioxide der Elemente S, Se und Te besitzen sehr unterschiedliche physikalische Eigenschaften. Erläutern Sie die Unterschiede auf Basis des strukturellen Aufbaus! (3 Punkte)
- c) Warum sind die Chalkogenkationen S_4^{2+} , Se_4^{2+} und Te_4^{2+} besonders stabil? (4 Punkte)

Name: _____

Matrikelnummer.: _____

Aufgabe 4**(10 Punkte)***Stickstoffsauerstoffverbindungen*

Vervollständigen Sie die folgende Tabelle! (je 1 Punkt)

Molekül	Elektronenzahl (alle!)	Struktureller Aufbau (mit allen Elektronenpaaren!)
NO⁺		
NO		
NO₂⁺		
NO₂		
NO₂⁻		

Name: _____

Matrikelnummer.: _____

Aufgabe 5**(10 Punkte)***Sauerstoffsäuren des Phosphors*

Vervollständigen Sie die folgende Tabelle! (je 1 Punkt)

Molekül	Oxidationsstufen der Phosphoratome	Struktureller Aufbau
H₃PO₂		
H₃PO₃		
H₃PO₄		
H₄P₂O₇		
H₃P₃O₉		

Name: _____

Matrikelnummer.: _____

Aufgabe 6

(10 Punkte)

Kohlenstoffgruppe

- a) Welche Typen von Carbiden gibt es? (3 Punkte)
- b) Nennen Sie je eine Verbindung als Beispiel und zwar chem. Formel und Name! (3 Punkte)
- c) Welche sind davon gute elektrische Leiter? (2 Punkte)
- d) Erläutern Sie die Hydrolysereaktion des Allenids Li_4C_3 ! (2 Punkte)

Name: _____

Matrikelnummer.: _____

Aufgabe 7**(10 Punkte)*****Kohlenstoffgruppe***

- a) Erklären Sie die Abnahme der Stabilität der vierwertigen Verbindungen und die Zunahme der Stabilität der zweiwertigen Verbindungen mit steigender Ordnungszahl in der 4. Hauptgruppe! (4 Punkte)
- b) Ultramarin, ein blaues Farbpigment, das in Ölfarben verwendet wird, hat die Formel $\text{Na}_x[\text{Al}_6\text{Si}_6\text{O}_{24}]\text{S}_3$, wobei der Schwefel in Form des Radikalanions S_3^- vorliegt. Bestimmen Sie den Wert von x und zeichnen Sie die Struktur des Anions! (4 Punkte)
- c) Zeichnen Sie die Struktur von CN_2^{2-} ! In welchem Produkt liegt dieses Anion vor? (2 Punkte)

Name: _____

Matrikelnummer.: _____

Aufgabe 8

(10 Punkte)

Kohlenstoffgruppe

- a) Welche beiden bedeutsamen Oxide des Kohlenstoffs kennen Sie? (2 Punkte)
- b) Zeichnen Sie die Strukturen und diskutieren Sie das Dipolmoment der Verbindungen! (2 Punkte)
- c) Welche Normalschwingungen treten in diesen beiden Verbindungen auf? (3 Punkte)
- d) Erläutern Sie die Bedeutung der beiden Oxide für die Atmosphärenchemie bzw. für das Klimasystem der Erde! (3 Punkte)

Name: _____

Matrikelnummer.: _____

Aufgabe 9

(10 Punkte)

Borgruppe

- a) Skizzieren Sie die Struktur von Alan und Diboran! (2 Punkte)
- b) Was versteht man unter einer Dreizentrenbindung? (4 Punkte)
- c) Skizzieren Sie das MO-Diagramm für eine B-H-B-Bindung und leiten Sie daraus deren Bindungsordnung ab! (4 Punkte)

Name: _____

Matrikelnummer.: _____

Aufgabe 10**(10 Punkte)***Chemie der Erdalkalimetalle*

Ermitteln Sie die Summenformel der Produkte P1 - P8 und vervollständigen Sie die Reaktionsgleichungen! (je 1 Punkt)

