# Prov. Lernziele: Prüfung 1: Physik, Chemie und Bindemittel

# Tipps zur Prüfungsvorbereitung

Hyperlinks funktionieren nicht in Teams nicht immer zuverlässig.  $\rightarrow$  Dokument herunterladen.

- Durchgehen der Aufgabenblätter (inkl. Lösungen)
- Folien und/oder Skript nochmals durchgehen
- · Lösen der Musterprüfung

### Informationen zur Prüfung

Prüfungsmodus Online-Prüfung, Open-Book-Prüfung mit Classtime

Prüfungsdauer ca. 40 min

Empfohlene Hilfsmittel Taschenrechner

Anzahl Punkte Die Maximalpunktzahl der Prüfung sind ca. 40. Fürs Zeitmanage-

ment, es sollte ca. 1 Punkt pro Minute erreicht werden. Für die Maxi-

malnote werden i.d.R. nicht sämtliche Punkte benötigt.

Bewertung Die Prüfung wird halb-automatisch ausgewertet. Die Prüfungen wer-

den nach der Prüfung korrigiert und die Resultate werden in Teams-

Chat als PDF versendet.

Hinweise zur Bearbeitung Geben Sie zumindest beim Schlussresultat eine resp. die verlangte

Einheit an. Ohne Angabe von Einheiten kann i.d.R. nicht maximale

Punktzahl der Aufgabe erreicht werden.

Bei Multiple-Choice-Aufgaben führen falsche Kreuze nicht zu Punktabzug. Bei grob falschen Antworten kann ein Punktabzug erfolgen. Die Bearbeitungszeit der Prüfung ist i.d.R. äusserst knapp bemessen! ⇒ Lösen Sie zuerst, was Sie direkt wissen und kommen Sie später

auf die schwierigeren Fragen zurück.



#### Lernziele

Diese Lernziele geben einen groben Überblick über den Stoffumfang der ersten Prüfung im Fach Baustoffe.

### Grundlagen der Physik und der Chemie

Die Studierenden kennen:

- · die Einteilung der Naturwissenschaften.
- Kriterien bei der Materialselektion von Baustoffen.
- · Eigenschaftsklassen von Baustoffen
- die Unterschiede zwischen Chemie und Physik.
- können Beispiele zu physikalischen und chemischen Prozessen aus dem Alltag und dem Bauwesen aufzählen.
- die Einteilung der Materie.
- das Periodensystem und können relevante Daten aus dem Periodensystem der Elemente lesen.
- den Atomaufbau (inkl. der Begriffe Elektron, Proton und Neutron).
- die Begriffe Isotope, Ionen, Masseanzahl und Ordnungszahl und können diese im Kontext anwenden.
- die drei wichtigsten Typen von chemischen Verbindungen, sowie deren grundlegenden Eigenschaften.
- die Begriffe chemische Reaktion, Analyse und Synthese und können Beispiele nennen.
- die Unterschiede zwischen einer endothermen und einer exothermen Reaktion und können Beispiele (u.a. aus dem Bauwesen) nennen.
- die Aggregatzustände, inklusive die Eigenschaften der einzelnen Aggregatzustände.
- die Dichteanomalie von Wasser. (siehe auch Aufgabe zur Dichteanomalie von Wasser).
- die Einheit Kelvin und können einfache Berechnungen durchführen.
- die pH-Wert-Skala. Des Weiteren sind die Studierenden in der Lage einfache pH-Wert-Berechnungen durchzuführen und Beispiele aus der Baupraxis nennen.
- das SI-System (inkl. Formelzeichen, Zahlenwert und zugehörige Einheit).
- · das Dezimalsystem.
- können Messdaten in Grafiken aufzeichnen.
- können einfache Berechnungen mit folgenden Themen durchführen:
  - Länge
  - Zeit
  - Masse
  - Kraft
  - Arbeit, Energie und Leistung
  - Dichte (inkl. Reindichte, Rohdichte und Schüttdichte)
  - Druck
- die Ritzhärte nach Mohs, die Härte nach Brinell und die Härte nach Rockwell.

#### Bindemittel

Die Studierenden kennen:

- Definition des Begriffes "Bindemittel", Zement, sowie Kohäsion und Adhäsion.
- die Einteilung der Bindemittel, die Eigenschaften der unterschiedlichen Bindemittel und können diese bedarfsgerecht selektieren.
- das Funktionsschema, wie Bindemittel mit weiteren Grundstoffen vermengt werden können.



- erste Anwendungen von Bindemitteln.
- kennen die (Haupt-)Bestandteile von Mischzementen und deren Eigenschaften.
- die Einteilung der Zemente nach SN EN 197-1 und können aus dem Zementnamen auf dessen Eigenschaften schliessen.
- die Hydration des Zementes und dessen Auswirkungen, sowie die beiden wichtigsten Produkte bei der Zementhydratation (CSH und Calciumhydroxid).
- Probleme, welche bei der Zementlagerung möglich sind und können dementsprechend reagieren.
- die Herstellung von Zement und den Kalkkreislauf.
- die Eigenschaften, Anwendungsbereiche und Herstellung folgender weiterer Bindemittel: Hydraulischer Kalk, Baugibs, Magnesit, Schamottmörtel, Polymerbeton, bituminöse Bindemittel.
- Untersuchungsmethoden für bituminöse Bindemittel.
- ökologische und gesundheitliche Aspekte von Bindemitteln und kennen die unterschiedlichen Entsorgungsmöglichkeiten von Bindemitteln.

