

Wien, 2019-09-02

Lehrinhalte und Beurteilung

| | |
|-------------------------|---|
| Jahrgang: | 1H |
| Schuljahr: | 2019/20 |
| Unterrichtsfach: | AC – Allgemeine und anorganische Chemie |
| Unterrichtende: | Mag. Dr. C. Kammerer, Dipl.-Ing. Dr. W. Lackner-Warton, Dipl.-Ing. Dr. E. Lickl, Dr. B. Maier, Mag. Dr. C. Neumann, Dipl.-Ing. A. Sagl-Hummel, Dipl.-Ing. W. Stanek |

Lehrinhalt

Die Lehrinhalte wurden gemäß BGBl II Nr. 262/2015 (Lehrplanpaket) erarbeitet.

| Stoffgebiete | Zeitraumen |
|--|------------|
| Allgemeine Chemie <ul style="list-style-type: none"> • Stoffsysteme, Aggregatzustände • Atombau und periodisches System • Nomenklatur, Chemische Formeln und Reaktionsgleichungen • Chemische Bindung (Ionenbindung, Atombindung, Metallbindung), Molekülgeometrie, VB- Theorie • Massenwirkungsgesetz • Lösungen und Löslichkeit • Säuren und Basen, pH-Wert • Redoxreaktionen Anorganische Chemie <ul style="list-style-type: none"> • Eigenschaften und Verbindungen von Wasserstoff, der Halogene, Chalkogene, Eigenschaften der Edelgase | WS |
| | SS |

Die **Leistungsbeurteilung** erfolgt gemäß BGBl. Nr. 371/1974, idgF (Leistungsbeurteilungsverordnung).

Die Note ergibt sich wie folgt:

Wintersemester: 2 Tests; aktives Mittun im Unterricht, schriftliche und mündliche Stundenwiederholungen, Aufgabenstellungen die zu Hause zu erledigen sind und fallweise Prüfungen.

Sommersemester: 2 Tests; aktives Mittun im Unterricht, schriftliche und mündliche Stundenwiederholungen, Aufgabenstellungen die zu Hause zu erledigen sind und fallweise Prüfungen. Versäumte Tests müssen (eventuell mündlich) nachgeholt werden.

Zuletzt erbrachte Leistungen werden stärker berücksichtigt.

Der Leistungsstand wird laufend aktualisiert und mitgeteilt.