

**PERAU
GYMNASIUM**



CHEMIE

Jahrgang: 2018/19

Lehrer: Mag. Lederer-Gamberger Johanna

GYMNASIUM: 4-STÜNDIG

1. Vom Atom zur Verbindung - Das Periodensystem der Element gibt Auskunft
2. Modelle der chemische Bindungen und Wechselwirkung der Teilchen
3. Quantitative und energetische Betrachtung chemischer Reaktionen
4. Chemische Gleichgewichtsdynamik und ihre Beeinflussung
5. Säuren und Laugen
6. Redoxreaktionen und Elektrochemie
7. Kohlenstoff als zentrales Element des Lebens und der Energiegewinnung
8. Struktur und Eigenschaften von organischen Kohlenstoffverbindungen
9. Makromoleküle in Natur und Technik
10. Nahrungsmittel und Genussmittel

**PERAU
GYMNASIUM**



CHEMIE

Jahrgang: 2018/19

Lehrer: Mag. Lederer-Gamberger Johanna

REALGYMNASIUM: 5-STÜNDIG (MIT DG)

1. Vom Atom zur Verbindung - Das Periodensystem der Element gibt Auskunft
2. Modelle der chemische Bindungen und Wechselwirkung der Teilchen
3. Quantitative und energetische Betrachtung chemischer Reaktionen mit Berechnungen
4. Chemische Gleichgewichtsdynamik und ihre Beeinflussung
5. Lösungsvorgänge und Löslichkeit
6. Säuren und Laugen
7. Redoxreaktionen und Elektrochemie
8. Kohlenstoff als zentrales Element des Lebens und der Energiegewinnung
9. Struktur und Eigenschaften von organischen Kohlenstoffverbindungen
10. Reaktionstypen der Chemie
11. Makromoleküle in Natur und Technik
12. Nahrungsmittel und Genussmittel

**PERAU
GYMNASIUM**



CHEMIE

Jahrgang: 2018/19

Lehrer: Mag. Lederer-Gamberger Johanna

REALGYMNASIUM: 6-STÜNDIG (OHNE DG)

1. Vom Atom zur Verbindung - Das Periodensystem der Element gibt Auskunft
2. Modelle der chemische Bindungen und Wechselwirkung der Teilchen
3. Quantitative und energetische Betrachtung chemischer Reaktionen mit Berechnungen
4. Chemische Gleichgewichtsdynamik und ihre Beeinflussung
5. Lösungsvorgänge und Löslichkeit
6. Säuren und Laugen
7. Redoxreaktionen und Elektrochemie
8. Kohlenstoff als zentrales Element des Lebens und der Energiegewinnung
9. Struktur und Eigenschaften von organischen Kohlenstoffverbindungen
10. Funktionelle Gruppen, deren charakteristische Eigenschaften und Reaktionen
11. Reaktionstypen der Chemie
12. Makromoleküle in Natur und Technik
13. Nahrungsmittel und Genussmittel
14. Farbstoffe
15. Forensische Chemie