



Themenpools für den Gegenstand : ...CHEMIE – NW...

Lehrkraft/Lehrkräfte:Dipl.Ing.Mag. PESTAL

1. *Sicherheit und Risiken mit Stoffen/Chemikalien* : Dosis, Konzentration, Grenzwerte + Definitionen, Kennzeichnung, Toxizität, P+H(R+S)-Sätze
2. *Das Periodensystem* : Atombau, Atommasse, Gruppen, Perioden, Valenz-e⁻, Orbitaltheorie
3. *Die chem. Bindung* : Atombindung- Modell + Eigenschaften ; wichtige Moleküle -Elektronegativität, Polarität, Wechselwirkungen ; Atomgitter
4. *Ionenbindung* : Ionenformeln, Nomenklatur, Gittermodelle , Salze+Mineralien
5. *Metallbindung* : Eigenschaften, Metallerze, Gewinnung v. Reinmetallen, wichtige Metalle: Edelmetalle, Hart-,Weich-,Buntmetalle, bedeutende Legierungen
6. *Die chem. Reaktion* : Reaktionsgleichungen (Erstellung, Auflösung), chem. Gleichgewicht, Massenwirkungsgesetz, Katalyse+Katalysatoren, Reaktionskonstanten, Reaktionsbeeinflussungen
7. *Anorganische Reaktionstypen* : Säure-Base-Reaktion, Säure + Basekonstante, pH-Wert, Neutralisation , Salze + Puffer, wichtige Säuren+Basen (Gewinnung, Verwendung)
8. *Grundlagen der organ. Chemie* : C-Bindungstypen, Strukturformeln+Isomerie, IUPAC-Nomenklatur, Stoffklassen + funktionelle Gruppen, Reaktionsmechanismen, Strukturaufklärung & *Kohlenwasserstoffe*: Alkane, Alkene, Alkine, Cycloalkane,-alkene; Diene+Polyene; Aromaten, PAK; Halogenierung, Halogen-KW+Aromaten
9. *Fossile Rohstoffe*: Kohle, Erdöl, Erdgas ; Gewinnung+Förderung, Primär + Sekundärdestillation, wichtige Produkte+Platforming ; Cracking+Entschwefelung, Natur+Synthesegas
10. *Synthetische Makromoleküle*: wichtige Monomere, Polymerisationen+ Polymerisate, Massen- + Spezial-Kunststoffe, Verbundwerkstoffe
11. *Organ. O – Verbindungen*: Alkohole, Carbonsäuren – Eigenschaften + Reaktionen, Verwendung
12. *Organ. N – Verbindungen* : Aminosäuren-Proteine ; Basen, Nucleotide-DNA; Heterocyclen



Themenpools für den Gegenstand : ...CHEMIE - DG...

Lehrkraft/Lehrkräfte: Dipl.Ing.Mag. PESTAL

1. *Sicherheit und Risiken mit Stoffen/Chemikalien* : Dosis, Konzentration, Grenzwerte + Definitionen, Kennzeichnung, Toxizität, P+H(R+S)-Sätze
2. *Das Periodensystem* : Atombau, Atommasse, Gruppen, Perioden, Valenz- e^- , Orbitaltheorie
3. *Die chem. Bindung* : Atombindung- Modell + Eigenschaften ; wichtige Moleküle -Elektronegativität, Polarität, Wechselwirkungen ; Atomgitter
4. *Ionenbindung* : Ionenformeln, Nomenklatur, Gittermodelle , Salze+Mineralien
5. *Metallbindung* : Eigenschaften, Metallerze, Gewinnung v. Reinetallen, wichtige Metalle : Edel-, Hart-,Weich-,Buntmetalle, bedeutende Legierungen
6. *Die chem. Reaktion* : Reaktionsgleichungen (Erstellung, Auflösung), chem. Gleichgewicht, Massenwirkungsgesetz, Katalyse+Katalysatoren, Reaktionskonstanten, Reaktionsbeeinflussungen
7. *Anorganische Reaktionstypen* : Säure-Base-Reaktion, Säure + Basenkonstante, pH-Wert, Neutralisation , Salze + Puffer, wichtige Säuren+Basen (Gewinnung, Verwendung)
8. *Grundlagen der organ. Chemie* : C-Bindungstypen, Strukturformeln+Isomerie, IUPAC-Nomenklatur, Stoffklassen + funktionelle Gruppen, Reaktionsmechanismen, Strukturaufklärung & *Kohlenwasserstoffe*: Alkane, Alkene, Alkine, Cycloalkane,-alkene; Diene+Polyene; Aromaten, PAK; Halogenierung, Halogen-KW+Aromaten
9. *Fossile Rohstoffe*: Kohle, Erdöl, Erdgas ; Gewinnung+Förderung, Primär + Sekundärdestillation, wichtige Produkte+Platforming ; Cracking+Entschwefelung, Natur+Synthesegas
10. *Organ. O – Verbindungen*: Alkohole, Carbonsäuren – Eigenschaften + Reaktionen, Verwendung & *Organ. N – Verbindungen* : Aminosäuren-Proteine ; Basen, Nucleotide-DNA; Heterocyclen



Themenpools für den Gegenstand : ...CHEMIE - G...

Lehrkraft/Lehrkräfte: Dipl.Ing.Mag. PESTAL

1. *Sicherheit und Risiken mit Stoffen/Chemikalien* : Dosis, Konzentration, Grenzwerte + Definitionen, Kennzeichnung, Toxizität, P+H(R+S)-Sätze
2. *Das Periodensystem* : Atombau, Atommasse, Gruppen, Perioden, Valenz- e^- , Orbitaltheorie
3. *Die chem. Bindung* : Modelle + Eigenschaften ; Atombindung – Ionenbindung – Metallbindung
bedeutende Stoffe - Elektronegativität, Polarität, Wechselwirkungen ; Atomgitter
4. *Die chem. Reaktion* : Reaktionsgleichungen (Erstellung, Auflösung), chem. Gleichgewicht, Massenwirkungsgesetz, Katalyse+Katalysatoren, Reaktionskonstanten, Reaktionsbeeinflussungen
5. *Anorganische Reaktionstypen* : Säure-Base-Reaktion, Säure + Basekonstante, pH-Wert, Neutralisation , Salze + Puffer, wichtige Säuren+Basen (Gewinnung, Verwendung)
6. *Grundlagen der organ. Chemie* : C-Bindungstypen, Strukturformeln+Isomerie, IUPAC-Nomenklatur, Stoffklassen + funktionelle Gruppen, Reaktionsmechanismen, Strukturaufklärung &
Kohlenwasserstoffe: Alkane, Alkene, Alkine, Cycloalkane,-alkene; Diene+Polyene; Aromaten, PAK;
Halogenierung, Halogen-KW+Aromaten
7. *Fossile Rohstoffe*: Kohle, Erdöl, Erdgas ; Gewinnung+Förderung, Primär + Sekundärdestillation, wichtige Produkte+Platforming ; Cracking+Entschwefelung, Natur+Synthesegas
8. *Organ. O – Verbindungen* : Alkohole, Carbonsäuren – Eigenschaften + Reaktionen, Verwendung &
Organ. N – Verbindungen : Aminosäuren-Proteine ; Basen, Nucleotide-DNA; Heterocyclen