# Themenkatalog HAM-Nat

Stand: Juli 2024

Die Fragen lassen sich in der Regel folgenden Gebieten zuordnen:

# **Logisches Denken**

Arithmetisches Problemlösen Figurale Matrizen

### Mathematik

Potenzrechnung, Logarithmus Prozentrechnung Flächen- und Volumenberechnungen Wahrscheinlichkeit, Kombinatorik und Statistik

## **Physik**

Größen und Einheiten

SI-Einheiten (Basis und abgeleitet) Winkelmaße (Grad und Radiant) SI-Präfixe für Zehnerpotenzen

#### Mechanik

Geschwindigkeit, Beschleunigung, Impuls Rotation, Winkelgeschwindigkeit, Drehmoment Kraft, Arbeit, Leistung, Energie (potenziell, kinetisch) (hydrostatischer) Druck, Dichte Hebel, Feder, Flaschenzug

#### Wärme

Temperatur Wärme, Wärmekapazität Hauptsätze der Wärmelehre allgemeine Gasgleichung

#### Wellen und Optik

Brechung, Reflexion
Strahlengang an konvexen und konkaven Linsen
Linsengleichung
Schwingungen, Frequenz
Wellenlänge, Wellengeschwindigkeit
Interferenz
Akustik, Dämpfung (dB)

#### <u>Elektrizität</u>

Ladung, Elektrostatisches Feld, Kapazität Coulombsches Gesetz Stromstärke, Spannung, Widerstand, Ohmsches Gesetz Schaltkreise, Serien- und Parallelschaltungen elektrische Leistung, Arbeit, Energie Amplitude und Frequenz von Wechselstrom

#### Chemie

<u>Atombau</u>

Atomkern, Elektronenhülle Ordnungszahlen Atommasse, Isotope Elektronegativität Periodensystem der Elemente Radioaktivität

#### **Chemische Bindung**

Ionische Bindung kovalente Bindung Wasserstoffbrückenbindung van der Waals Bindungen

#### Zustandsformen der Materie

Phasen und -übergänge Stoffe, Gemische, Lösungen hydrophil/hydrophob, Löslichkeit

#### Chemische Reaktionen

Formelschreibweise Stöchiometrie Exotherm/endotherm und exergon/endergon Massenwirkungsgesetz und Gleichgewichte

Aktivierungsenergie, Katalysator Reaktionsgeschwindigkeit

#### Chemische Berechnungen

Stoffmenge, molare Masse Konzentrationen, Molarität, Osmolarität Verdünnungen

#### Oxidation/Reduktion

Redoxreaktionen Oxidationszahlen Galvanisches Element Spannungsreihe

#### Organische Moleküle

Kohlenstoff

funktionelle Gruppen

Alkane, Alkene, Alkine, Alkohole, Aldehyde, Ketone, Carbonsäuren, Ester

Aromaten (Benzol)

Kohlenhydrate, Proteine, Fette

Isomerie, Mesomerie

#### Säure/Base

pH-Wert, Henderson-Hasselbalch-Gleichung Säuren/Basen nach Brönsted Autoprotolyse/Ionenprodukt des Wassers Säurestärke

häufig verwendete Säuren, Basen, Salze Wasserhärte, Löslichkeitsprodukt

Puffer

# Biologie

# Zellbiologie

Prokaryonten Eukaryonten Zellaufbau, Organellen, Membranen Zellteilung, Mitose, Meiose

Keimzellen Blutgruppen Viren

# Sinne und Signalweiterleitung

Auge, Ohr, Gleichgewichtsorgan Prinzipien hormoneller Signalweiterleitung Nerven: Reizleitung, Gleichgewichts- und Aktionspotenzial, Ionenleitfähigkeit

## Prinzipien des Stoffwechsels

enzymatische Reaktionen Regulationsprinzipien Energieübertragung durch ATP Elektronenübertragung durch NAD+ Glykolyse, Citratzyklus, Atmungskette

# Klassische Genetik

Gene und Vererbung

Mendelsche Regeln, Hardy-Weinberg-Gesetz

Erbgänge, Stammbäume Vererbung der Blutgruppen

# Molekulargenetik

Aufbau von DNA, Genen und Genom DNA-Replikation und -reparatur

Konjugation

Proteinbiosynthese: Transkription, Translation

Mutationen

# Gentechnik

Polymerasekettenreaktion Reverse Transkriptase, cDNA Klonierung

# **Evolution**

Darwinsche Theorie Endosymbiontentheorie