

Med Prep



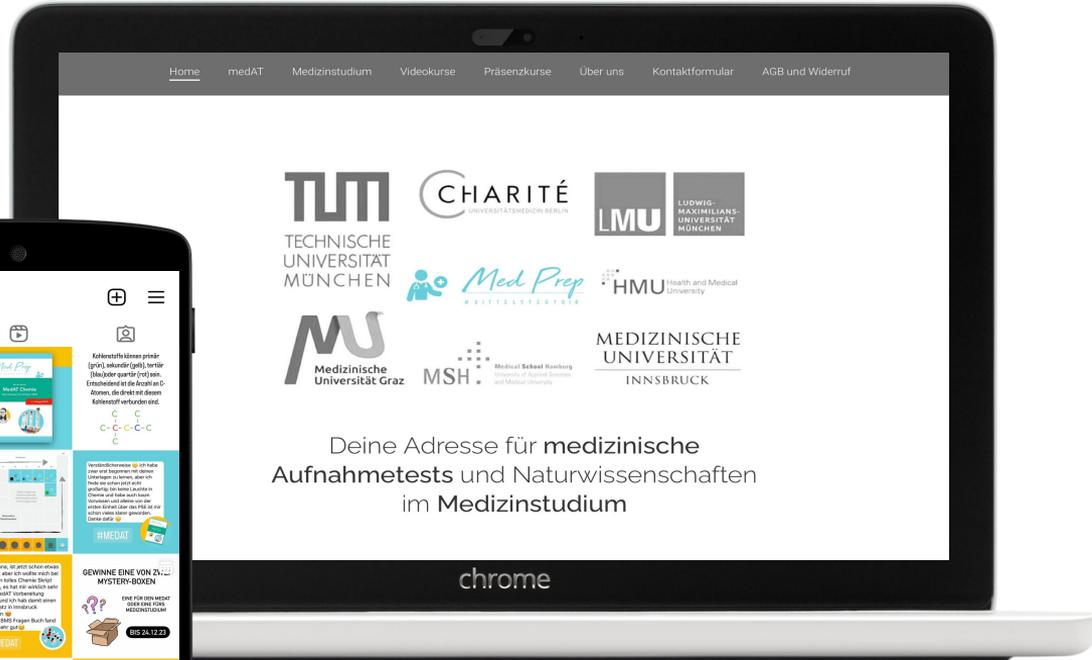
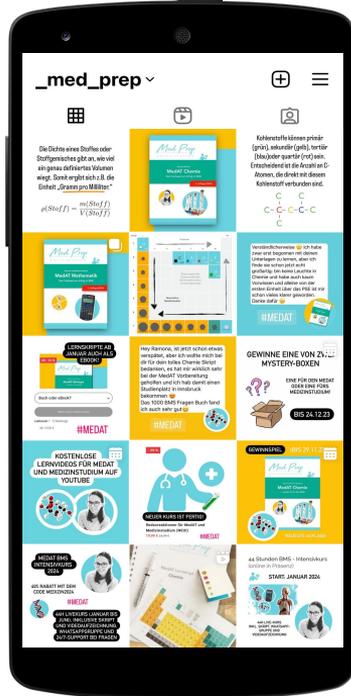
MedAT

Chemie-Altfragen (2023)

Ramona Reinhart



www.med-prep.de



Deine Adresse für **medizinische
Aufnahmetests und Naturwissenschaften**
im **Medizinstudium**

chrome



@_med_prep_medizinstudium

#kittelstehtdir



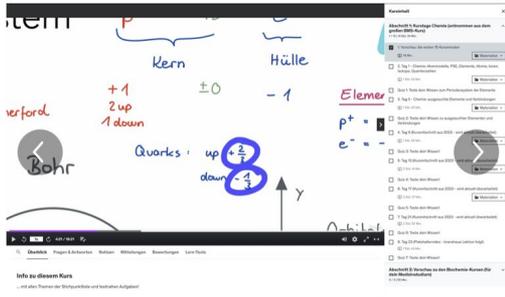
Florian

Am Vor 6 Monaten aktualisiert



Super Kurs. Habe den Chemie Kurs genutzt um den Stoff nochmals zu wiederholen und auch einige neue Dinge gelernt:)

- ✓ Nützliche Informationen
- ✓ Gut verständliche Erklärungen
- ✓ Überzeugende Präsentation
- ✓ Hilfreiche Übungen
- ✓ Korrekte Kursbeschreibung
- ✓ Kompetente:r Dozent:in



Chemie für den BMS (15h)

59,00 €

59,00 € / Stück

MwSt. wird nicht ausgewiesen (Kleinunternehmer, § 19 UStG), zzgl. [Versand](#)
[Kostenloser Versand](#) für Bestellungen aus dem Inland ab 5 €

In den Warenkorb

Lieferzeit 1 - 5 Werktage

- ✓ kostenlose [Vorschau](#)
- ✓ ca. 15 h Video-Content
- ✓ Materialien zum Mitschreiben bei jeder Lektion
- ✓ insgesamt 70 testnahe Quizfragen nach den Lektionen
- ✓ lebenslanger Zugriff
- ✓ Abschlusszertifikat



Elise

★★★★★ Vor 2 Monaten

Es wird alles von Null an erklärt, sehr verständlich und nachvollziehbar



www.med-prep.de

© Med Prep 2024

Periodic table of elements with color-coded groups: s-block (orange), p-block (yellow), d-block (grey), and f-block (teal).

© Med Prep 2024

Diagram showing the periodic table with arrows indicating trends in atomic radius and electronegativity.

Atomic radius increases from top-right to bottom-left.

Electronegativity increases from bottom-left to top-right.

Legend for electronegativity:

- High electronegativity: F, O, N, Cl
- Medium electronegativity: C, S, Br, I
- Low electronegativity: Cs, Fr

Med Prep

Grundelemente
— enthält nur die 96-ten
Ergebnisse an

© Med Prep 2024

Periodic table highlighting the main group elements (Groups 1, 2, 13-18).

Wichtige Elemente
— enthält die 30-ten
Ergebnisse an

© Med Prep 2024

Periodic table highlighting the most important elements (Groups 1, 2, 13-18, and transition metals).

Spezialelemente
— enthält die 20-ten
Ergebnisse an

Med Prep

Med Prep

Small periodic table highlighting the elements C, H, N, O, P, S, K, Ca, Fe, Cu, Zn, Ni, Co, Ni, Cu, Zn.

www.med-prep.de



© Med Prep 2024

© Med Prep 2024

Periodic table with a color gradient from yellow to teal.

Med Prep

Small text box with additional information.



@_med_prep_medizinstudium



2023

24 Altfragen

Frage 1



@_med_prep_medizinstudium



Welche Aussage zum Element Wasserstoff ist korrekt?

- a) Wasserstoff ist schwerer als Luft.
- b) Wasserstoff ist reaktionsträge.
- c) Wasserstoff ist ein Reinelement.
- d) Wasserstoff kommt in vielen organischen Verbindungen vor.
- e) Wasserstoff ist ein Inertgas.

Frage 2

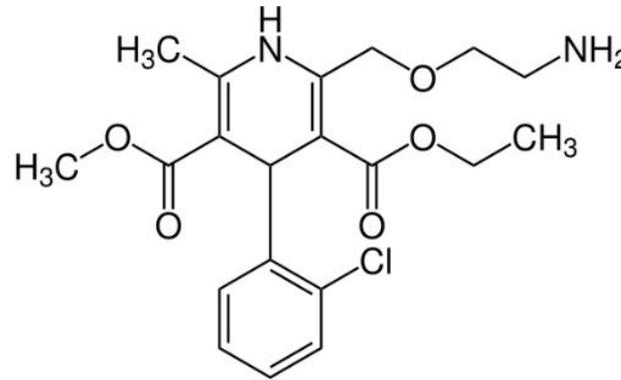


@_med_prep_medizinstudium



Amlodipin ist ein blutdrucksenkender Arzneistoff. Welche funktionelle Gruppe ist im Molekül nicht enthalten?

- a) Aminogruppe
- b) Carbonsäuregruppe
- c) Estergruppe
- d) Phenylgruppe
- e) Ethergruppe



Frage 3



@_med_prep_medizinstudium



Welche Oxidationszahlen kann ein Chloratom in Verbindungen nicht annehmen?

- a) 0
- b) + 3
- c) - 1
- d) +5
- e) - 2

Frage 4



@_med_prep_medizinstudium



Welche Säure zählt nicht zu den sauerstoffhaltigen?

- a) Hypochlorige Säure
- b) Perchlorsäure
- c) Chlorsäure
- d) Chlorwasserstoffsäure
- e) Chlorige Säure

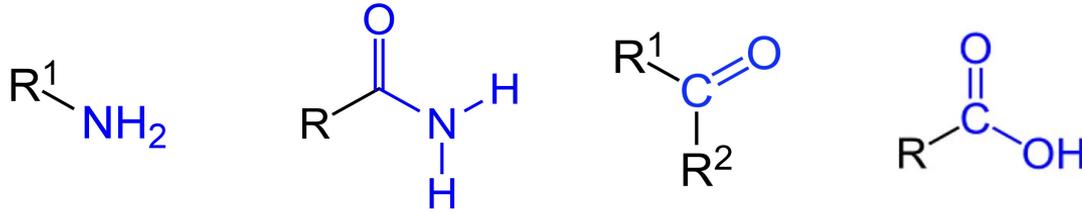
Frage 5



@_med_prep_medizinstudium



Welche Reihenfolge der Bezeichnungen dieser fkt. Gruppen ist die richtige?



- a) Carboxylgruppe - Aminogruppe - Säureamidgruppe - Estergruppe
- b) Aminogruppe - Amidgruppe - Carbonylgruppe - Ethergruppe
- c) Aminogruppe - Amidgruppe - Carbonylgruppe - Estergruppe
- d) Aminogruppe - Amidgruppe - Carbonylgruppe - Carboxylgruppe
- e) keine der Antworten ist korrekt

Frage 6



@_med_prep_medizinstudium



Welche Zuordnung der Elemente im Periodensystem ist nicht korrekt?

- a) Kohlenstoff befindet sich rechts oben.
- b) Sauerstoff befindet sich rechts oben.
- c) Chlor befindet sich rechts oben.
- d) Helium befindet sich rechts oben.
- e) Alle Zuordnungen sind richtig.

Frage 7



@_med_prep_medizinstudium



Wo liegen Isotope auf der Nuklidkarte?

- a) senkrecht zueinander
- b) diagonal links
- c) horizontal nebeneinander
- d) diagonal rechts
- e) waagrecht untereinander

				$^{16}_9\text{F}$	$^{17}_9\text{F}$	$^{18}_9\text{F}$	$^{19}_9\text{F}$	$^{20}_9\text{F}$	$^{21}_9\text{F}$	$^{22}_9\text{F}$
	$^{13}_8\text{O}$	$^{14}_8\text{O}$	$^{15}_8\text{O}$	$^{16}_8\text{O}$	$^{17}_8\text{O}$	$^{18}_8\text{O}$	$^{19}_8\text{O}$	$^{20}_8\text{O}$		
	$^{12}_7\text{N}$	$^{13}_7\text{N}$	$^{14}_7\text{N}$	$^{15}_7\text{N}$	$^{16}_7\text{N}$	$^{17}_7\text{N}$	$^{18}_7\text{N}$			
^9_6C	$^{10}_6\text{C}$	$^{11}_6\text{C}$	$^{12}_6\text{C}$	$^{13}_6\text{C}$	$^{14}_6\text{C}$	$^{15}_6\text{C}$	$^{16}_6\text{C}$			
^8_5B	^9_5B	$^{10}_5\text{B}$	$^{11}_5\text{B}$	$^{12}_5\text{B}$	$^{13}_5\text{B}$					
^7_4Be	^8_4Be	^9_4Be	$^{10}_4\text{Be}$	$^{11}_4\text{Be}$	$^{12}_4\text{Be}$					
^6_3Li	^7_3Li	^8_3Li	^9_3Li							
^5_2He	^6_2He		^8_2He							

Frage 8



@_med_prep_medizinstudium



Welche Aussagen zur Anomalie des Wassers sind korrekt?

- a) Wasser hat bei 4 °C die geringste Dichte und das größte Volumen.
- b) Wird Wasser bei 4 °C weiter gekühlt, so vergrößert sich sein Volumen.
- c) In der Tiefe ist das Wasser eines Sees im Winter kälter als an der Oberfläche.
- d) Wasser hat bei 4 °C die höchste Dichte und das geringste Volumen.
- e) Wasser hat bei 4 °C die höchste Dichte und das größte Volumen.

Frage 9



@_med_prep_medizinstudium



Welche Eigenschaften besitzen die Elemente der 6. Hauptgruppe?

- a) Sie kommen oft in Mineralien vor.
- b) Sauerstoff, Schwefel und Phosphor befinden sich in der 6. Hauptgruppe.
- c) Sie bilden stabile Salze mit Alkalimetallen.
- d) Sie besitzen sechs Valenzelektronen.
- e) Keine der Antwortmöglichkeiten ist richtig

Frage 10



@_med_prep_medizinstudium



Wie lautet das Massenwirkungsgesetz zur Reaktion?



- a) $[D] \cdot [C]^2 : [A] \cdot [B]^2$
- b) $[C]^2 + [D] : [A] + [B]^2$
- c) $[A] \cdot [B]^2 = [C]^2 \cdot [D]$
- d) $[D]^2 \cdot [C] : [A]^2 \cdot [B]$
- e) $[A] \cdot [B] : [C] \cdot [D]$

Frage 11



@_med_prep_medizinstudium



Welche Summenformel hat Speisesoda?

- a) NaHCO_3
- b) Na_2CO_3
- c) K_2CO_3
- d) NaKCO_3
- e) KHCO_3

Frage 12



@_med_prep_medizinstudium



Welche Masse Eisen ist prozentual in Eisen(III)-oxid enthalten?

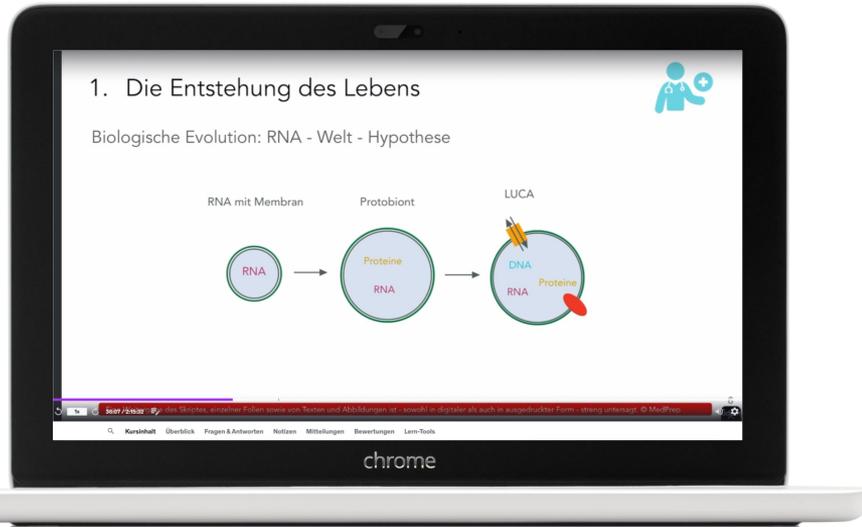
$M(\text{Fe}) = 56 \text{ g/mol}$, $M(\text{O}) = 16 \text{ g/mol}$

- a) 88%
- b) 70%
- c) 84%
- d) 91%
- e) 78%

BMS-Vorbereitung mit MedPrep



@_med_prep_medizinstudium



www.med-prep.at



Videokurs: In 23 Tagen fit für den BMS (ca. 44 Std.)

175,00 € ~~196,00 €~~

175,00 € / Stück

MwSt. wird nicht ausgewiesen (Kleinunternehmer, § 19 UStG), zzgl. Versand

Kostenloser Versand für Bestellungen aus dem Inland ab 5 €

- ✓ kostenlose Vorschau
- ✓ 44h Video-Content
- ✓ Skript zum Mitschreiben zu jeder Lektion
- ✓ 220 Quizfragen nach den Lektionen
- ✓ lebenslanger Zugriff
- ✓ Abschlusszertifikat

In den Warenkorb

Lieferzeit 1 - 5 Werktage

Frage 13



@_med_prep_medizinstudium



Wie sind Fettmoleküle aufgebaut?

- a) Verknüpfte Monosaccharide
- b) Kohlenhydratketten
- c) Polypeptidketten
- d) Aus Eiweißen
- e) Ester von Glycerin mit unterschiedliche langen Fettsäureresten

Frage 14



@_med_prep_medizinstudium



Welche Aussage zum Katalysator stimmt?

- a) Er erhöht die Hin- und verlangsamt die Rückreaktions-Geschwindigkeit
- b) Die Konzentration der Produkte hängt von Konzentration der Edukte ab
- c) Er erhöht die Konzentration der Produkte
- d) Kommen in der Biochemie oft als Enzyme vor
- e) Die Wirkung ist von der Anfangskonzentration der Edukte abhängig

Frage 15



@_med_prep_medizinstudium



Welche Aussage zu Gemischen und Mehrphasensystemen sind richtig?

- a) fest + fest = Gel
- b) fein verteilte Feststoffe in Gas = Rauch
- c) Gas + Gas = Nebel
- d) Legierungen sind homogene Gemische
- e) gasförmig + fest = Nebel

Frage 16



@_med_prep_medizinstudium



Es ist allgemein bekannt, dass bei Isotopen ...?

- a) die Protonenzahl gleich ist.
- b) die Neutronenzahl gleich ist.
- c) die Massenzahl gleich ist.
- d) die Neutronenzahl gleich ist.
- e) die Nukleonenzahl unterschiedlich ist.

Frage 17



@_med_prep_medizinstudium



Was passiert, wenn bei einem Gas bei konstantem Druck die Temperatur und die Stoffmenge verdoppelt wird?

- a) Das Volumen verdoppelt sich.
- b) Das Volumen vervierfacht sich.
- c) Das Volumen halbiert sich.
- d) Das Volumen sinkt auf ein Viertel.
- e) Das Volumen verachtfacht sich.

Frage 18



@_med_prep_medizinstudium



Welche Aussage zu Metallbindungen ist korrekt?

- a) Sie haben freie Valenzelektronen im Gitter.
- b) Sie besitzen Elektronenpaarbindungen.
- c) Jedes Elektron ist einem Kern zugeordnet.
- d) Das Pauli-Prinzip wird hier aufgehoben.
- e) Die Teilchen enthalten voll besetzte Orbitale.

Frage 19



@_med_prep_medizinstudium



Welche Aussage(n) zur gegebenen Reaktion ist / sind korrekt?



- a) $K_s > 1$
- b) Das Gleichgewicht liegt auf der Seite der Produkte.
- c) Die Säure dissoziiert nahezu vollständig.
- d) Es handelt sich um eine starke Säure.

Frage 20



@_med_prep_medizinstudium



Welche Aussage zu Säuren ist korrekt?

- a) Säuren sind schlechte Oxidationsmittel.
- b) Säuren sind gute Reduktionsmittel.
- c) Säuren nehmen bei der Reduktion Elektronen auf.
- d) Säuren können Metalle nicht oxidieren.
- e) Königswasser besteht aus drei verschiedenen Säuren.

Frage 21



@_med_prep_medizinstudium



Was entsteht, wenn man Magnesium verbrennt?

- a) MgO
- b) Mg_2O_2
- c) MgO_2
- d) Mg_2O
- e) Mg_2O_3

Frage 22



@_med_prep_medizinstudium



Welcher Stoff ist ein Bestandteil der DNA?

- a) Cystein
- b) Phosphodiesterbindung
- c) Ribose
- d) Säureanhydridbindung
- e) Uracil

Frage 23



@_med_prep_medizinstudium



Welche der folgenden Verbindungen ist nicht kovalent aufgebaut?

- a) NH_3
- b) HCl
- c) NaF
- d) CH_4
- e) H_2O

Frage 24



@_med_prep_medizinstudium



Welche der folgenden Verbindungen ist ionisch aufgebaut?

- a) Dihydrogenmonoxid
- b) Ammoniumnitrat
- c) Dischwefeldichlorid
- d) Tetraphosphordecaoxid
- e) Schwefeltrioxid

MedAT Skripte, Simulationen und Videokurse



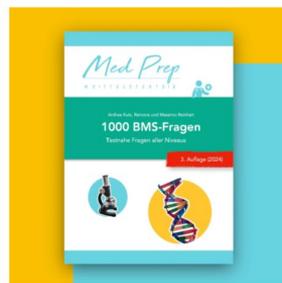
Bundle: 1000 BMS-Fragen und 1001 NEUE BMS-Fragen inkl. Lösung + Erklärung
Ab 68,00 €



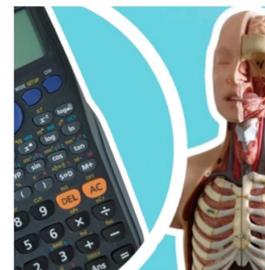
1001 NEUE BMS-Fragen inkl. Lösung + Erklärung
Ab 39,00 €



Das komplette BMS-Lernskript
Ab 49,00 €



1000 BMS-Fragen inkl. Lösung + Erklärung
Ab 35,00 €



Mathematik für den BMS (7,75h)
39,00 €



Physik für den BMS (10h)
49,00 €



BMS Testsimulation 01
Ab 8,00 €



BMS-Formelsammlung (Chemie, Physik, Mathematik)
Ab 12,00 €



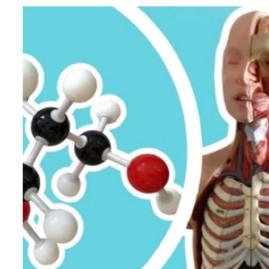
MedAT Biologie
Ab 29,00 €



MedAT Chemie
Ab 25,00 €



Biologie für den BMS (11h)
49,00 €



Chemie für den BMS (15h)
59,00 €