

# Med Prep



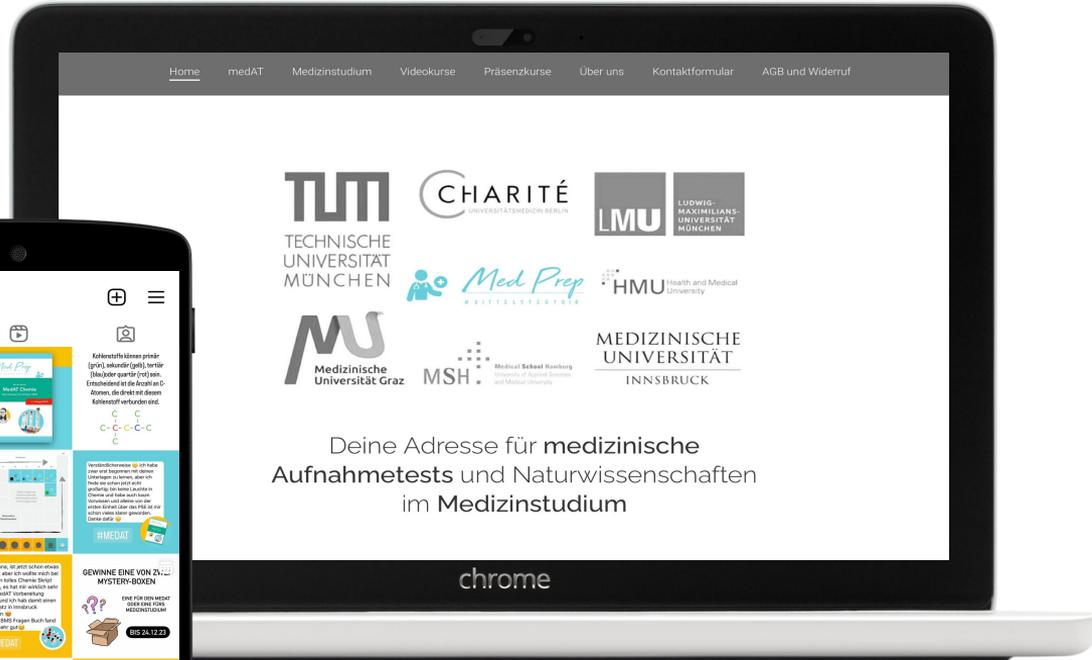
MedAT

Chemie-Altfragen (2022)

Ramona Reinhart



www.med-prep.de



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

chrome



@\_med\_prep\_medizinstudium

#kittelstehtdir



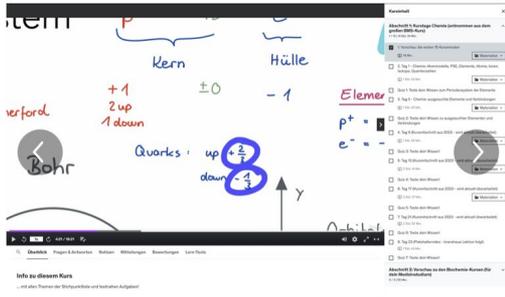
Florian

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

Periodic table of elements, color-coded by groups. Includes the logo of Med Prep and the text "© Med Prep 2024".

Diagram of the periodic table showing the s, p, d, and f blocks. Includes the logo of Med Prep and the text "© Med Prep 2024".

Med Prep

Grundelemente  
...enthalten mehr als 80% der  
Erdelemente

Wichtige Elemente  
...enthalten fast 90% der  
Erdelemente

Spezialelemente  
...enthalten nur 20% der  
Erdelemente

Med Prep

Diagram of the periodic table highlighting the elements of the human body. Includes the logo of Med Prep and the text "© Med Prep 2024".

www.med-prep.de



© Med Prep 2024

Periodic table of elements, color-coded by groups. Includes the logo of Med Prep and the text "© Med Prep 2024".

Med Prep  
www.med-prep.de  
© Med Prep 2024



@\_med\_prep\_medizinstudium



2022

24 Altfragen

# Frage 1

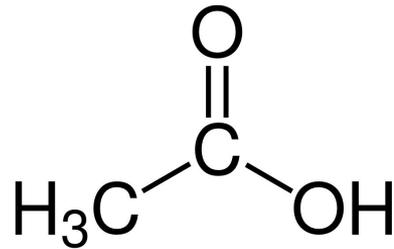


@\_med\_prep\_medizinstudium



Zu welcher Stoffklasse gehört die abgebildete Strukturformel?

- a) Carbonsäure
- b) Alkohol
- c) Keton
- d) Aldehyd
- e) Ester



# Frage 2



@\_med\_prep\_medizinstudium



Welche Aussage(n) zur Knallgasreaktion sind nicht korrekt?

- a) Sauerstoff wird reduziert.
- b) Wasserstoff wird oxidiert.
- c) Sauerstoff ist das Oxidationsmittel.
- d) Wasserstoff nimmt Elektronen auf.
- e) Sauerstoff nimmt Elektronen auf.

# Frage 3



@\_med\_prep\_medizinstudium



Welche Aussagen lassen sich aus der elektrochemischen Spannungsreihe ableiten?

- a) Zink ist edler als Eisen.
- b) Zink ist edler als Kupfer.
- c) Silber und Zink haben einen Spannungsunterschied von +0,04 V.
- d) Kupfer ist ein besseres Oxidationsmittel als Silber.
- e) Bei einem Daniell-Element geht Zink in Lösung und Kupfer scheidet sich ab.

$\text{Li} \rightarrow \text{Li}^+ + \text{e}^-$	-3,04 V
$\text{Na} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{e}^-$	-2,71 V
$\text{Mg} \rightarrow \text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^-$	-2,36 V
$\text{Al} \rightarrow \text{Al}^{3+} + 3\text{e}^-$	-1,6 V
$\text{Mn} \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 2\text{e}^-$	-1,18 V
$\text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^-$	-0,763 V
$\text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^-$	-0,40 V
$\text{Pb} \rightarrow \text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^-$	-0,126 V
$\text{H}_2 \rightarrow 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$	<b>0,00 V</b>
$\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^-$	+0,337 V
$\text{Ag} \rightarrow \text{Ag}^+ + \text{e}^-$	+0,799 V
$\text{Hg} \rightarrow \text{Hg}^+ + \text{e}^-$	+0,854 V
$\text{Pt} \rightarrow \text{Pt}^{2+} + 2\text{e}^-$	+1,2 V
$\text{Au} \rightarrow \text{Au}^{3+} + 3\text{e}^-$	+1,5 V
$\text{F}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{F}^-$	+2,87 V

# Frage 4

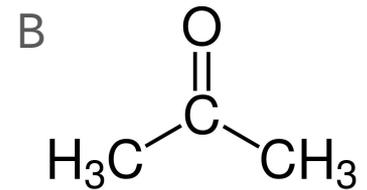
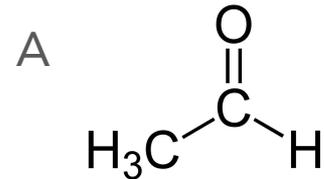


@\_med\_prep\_medizinstudium



Welche Aussage zu den abgebildeten Molekülen stimmt nicht?

- a) Verbindung B hat auch Trivialnamen Aceton.
- b) Struktur B kann zu einem Alkohol reduziert werden.
- c) Sie zählen beide zu den Carbonylverbindungen.
- d) Bei der Oxidation von Ketonen entsteht eine Carbonsäure.
- e) Bei Verbindung B handelt sich um Propanon.



# Frage 5



@\_med\_prep\_medizinstudium



Der Atomkern ist etwa  $10^{-15}$  m groß, das gesamte Atom  $10^{-10}$  m. Wie groß ist der Atomkern im Verhältnis zum Atom?

- a)  $10^2$
- b) 100.000
- c)  $10^5$
- d)  $10^{-5}$
- e)  $10^{-25}$

# Frage 6



@\_med\_prep\_medizinstudium



Wie viel Wasser entsteht, wenn 20 g Wasserstoff und 16 g Sauerstoff miteinander reagieren?

- a) 36 g
- b) 20 g
- c) 16 g
- d) 18 g
- e) 180 g

# Frage 7



@\_med\_prep\_medizinstudium



Welchen Wert hat die Gleichgewichtskonstante  $K$ , wenn Wasserstoff und Iod im Gleichgewicht eine Konzentration von jeweils 1 mol/l haben und die Konzentration von HI 2 mol/l beträgt?



- a) 4
- b) 8
- c) 16
- d) 1
- e) 2

# Frage 8



@\_med\_prep\_medizinstudium



Was ist Cholesterin?

- a) Triglycerid
- b) Steroid
- c) Kohlenhydrate
- d) Carbonsäureester
- e) Dipeptid

# Frage 9



@\_med\_prep\_medizinstudium



Welche Aussage zu Gemischen ist richtig?

- a) Flüssigkeiten, die fein vermischt sind, ergeben ein Gel.
- b) Ein Feststoff in Gas nennt man Rauch.
- c) Flüssigkeiten in Gasen sind Schäume.
- d) Feststoffe in Flüssigkeiten ergeben eine Emulsion.
- e) Flüssigkeiten, die sich nicht mischen, sind eine Suspension.

# Frage 10



@\_med\_prep\_medizinstudium



Wie lautet die korrekte Verhältnisformel von Gips?

- a)  $\text{CaSO}_3$
- b)  $\text{CaCO}_3$
- c)  $\text{CaSO}_4$
- d)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- e)  $\text{K}_2\text{SO}_4$

# Frage 11



@\_med\_prep\_medizinstudium



Welche dieser Verbindungen beinhalten Ionenbindungen?

- a) HCl
- b) FeO
- c) CH<sub>4</sub>
- d) NaF
- e) Keine der Verbindungen

# Frage 12

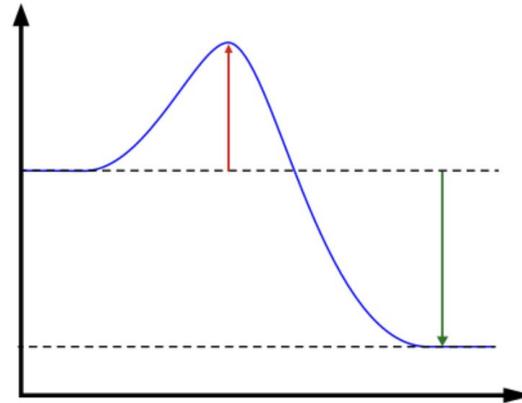


@\_med\_prep\_medizinstudium



Welcher Pfeil repräsentiert die Energie, die bei einer exothermen Reaktion frei wird?

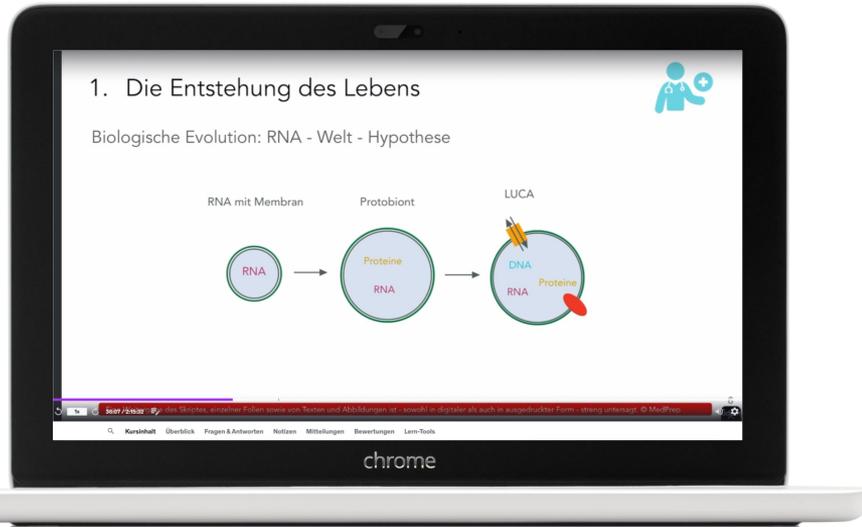
- a) grüner Pfeil
- b) roter Pfeil
- c) x-Achse
- d) blaue Linie
- e) y-Achse



# BMS-Vorbereitung mit MedPrep



@\_med\_prep\_medizinstudium



[www.med-prep.at](http://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



Welche der folgenden Säuren ist eine schwache Säure?

- a) Salzsäure
- b) Blausäure
- c) Schwefelsäure
- d) Salpetersäure
- e) Perchlorsäure

# Frage 14



@\_med\_prep\_medizinstudium



Welche Aussage beschreibt das Pauli-Prinzip am besten?

- a) Es befinden sich maximal zwei Elektronen in jedem Orbital.
- b) Zwei Elektronen im selben Orbital müssen parallelen Spin besitzen.
- c) Es gibt acht Elektronen in jeder Schale.
- d) Orbitale müssen zunächst einfach besetzt werden.
- e) Das d-Orbital befindet sich energetisch über dem f-Orbital.

# Frage 15



@\_med\_prep\_medizinstudium



Welche Aussage zu zwei Elementen mit der gleichen Massenzahl, aber unterschiedlicher Ordnungszahl ist richtig?

- a) Die Protonenzahl ist gleich
- b) Die Neutronenzahl ist gleich
- c) Die Nukleonenzahl ist gleich
- d) Sie besitzen gleich viele Elektronen
- e) Sie besitzen gleich viele Valenzelektronen

# Frage 16



@\_med\_prep\_medizinstudium



Welche Gemeinsamkeiten und Unterschiede haben Teilchen und ihre Antiteilchen?

- a) gleich: Masse & Lebensdauer, unterschiedlich: elektrische Ladung
- b) gleich: Masse & elektrische Ladung, unterschiedlich: Aggregatzustand
- c) gleich: Masse & elektrische Ladung, unterschiedlich: Lebensdauer
- d) gleich: Masse, unterschiedlich: Ladung & Lebensdauer
- e) gleich: elektrische Ladung, unterschiedlich: Masse

# Frage 17



@\_med\_prep\_medizinstudium



Wonach werden die Elemente im PSE geordnet?

- a) Protonenzahl
- b) Neutronenzahl
- c) Elektronenzahl
- d) Massenzahl
- e) Nukleonenzahl

# Frage 18



@\_med\_prep\_medizinstudium



Es ist allseits bekannt, dass Isotope...

- a) sich in ihrem Gewicht unterscheiden.
- b) eine gleiche Neutronenzahl haben.
- c) sich bei der Massenzahl nicht unterscheiden.
- d) eine unterschiedliche Protonenzahl haben.
- e) eine unterschiedliche Elektronenzahl haben.

# Frage 19



@\_med\_prep\_medizinstudium



Welche Base findet man nicht in der DNA?

- a) Uracil
- b) Adenin
- c) Guanin
- d) Thymin
- e) Cytosin

# Frage 20



@\_med\_prep\_medizinstudium



Welche Verbindung entsteht, wenn Schwefelsäure ein Proton abspaltet?

- a) Schwefel
- b) Hydrogensulfat
- c) Hydrogensulfid
- d) Hydrogensulfit
- e) Dihydrogensulfat

# Frage 21



@\_med\_prep\_medizinstudium



Auf welchen Bindungstyp passt folgende Beschreibung: nicht wasserlöslich, verformbar, hoher Siedepunkt, Supraleitfähigkeit?

- a) Metallbindung
- b) Atombindung
- c) Ionenbindung
- d) Wasserstoffbrücke
- e) Elektronenpaarbindung

# Frage 22



@\_med\_prep\_medizinstudium



Zink reagiert mit Salzsäure. Welche der folgenden Aussagen ist korrekt?

- a) Zink ist bei dieser Reaktion das Reduktionsmittel.
- b) Zink wird oxidiert.
- c) Chlor ändert seine Oxidationszahl nicht.
- d) Wasserstoff wird reduziert.
- e) Es entsteht elementarer Wasserstoff.

# Frage 23



@\_med\_prep\_medizinstudium



Bei welcher Temperatur hat Wasser seine höchste Dichte?

- a) + 4 °C
- b) 0°C
- c) - 4 °C
- d) 100 °C
- e) - 273 °C

# Frage 24



@\_med\_prep\_medizinstudium



Welche der folgenden Aussagen zum Periodensystem der Elemente ist richtig?

- a) Die Elemente der gleichen Hauptgruppe haben ähnliche chemischen Eigenschaften.
- b) Nichtmetalle findet man nur in den hinteren Hauptgruppen.
- c) Die meisten Elemente sind flüssig.
- d) Die Elektronegativität nimmt von links nach rechts und von oben nach unten zu.
- e) Ganz links befinden sich ausschließlich Metalle.

# MedAT Skripte, Simulationen und Videokurse



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



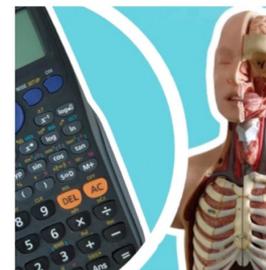
**1001 NEUE BMS-Fragen inkl. Lösung + Erklärung**  
Ab 39,00 €



**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 €