

Med Prep



MedAT

Chemie-Altfragen (2022)

Ramona Reinhart



www.med-prep.at



@_med_prep_medizinstudium



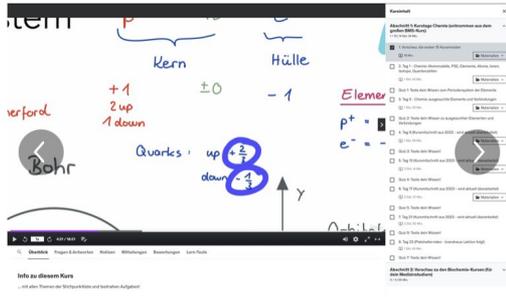
Florian

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 title "Periodensystem der Elemente" and the Med Prep logo.

Grundelemente
— enthält alle 20 für
Ergebnisreife

Wichtige Elemente
— enthält 30 für
Ergebnisreife

Spezialelemente
— enthält 20 für
Ergebnisreife

Small periodic table titled "Wichtigste Elemente in Körper" (Most important elements in the body), listing elements like O, C, H, N, Ca, P, S, K, Na, Cl, Fe, Mg, Zn, Cu, I, Se, Br, F, and B.



www.med-prep.de

© Med Prep 2024

Large periodic table of elements, color-coded by groups. Includes the title "Periodensystem der Elemente" and the Med Prep logo.

Periodensystem der Elemente
© Med Prep 2024

© Med Prep 2024

www.med-prep.de
Med Prep

www.med-prep.de
Med Prep

© Med Prep 2024

Small periodic table with arrows indicating trends in atomic radius and electronegativity. Includes the title "Periodensystem der Elemente" and the Med Prep logo.

Med



@_med_prep_medizinstudium



2022

24 Altfragen

Frage 1

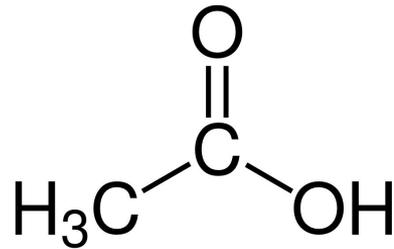


@_med_prep_medizinstudium



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
$\text{H}_2 \rightarrow 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$	0,00 V
$\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^-$	+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

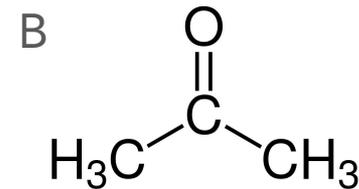
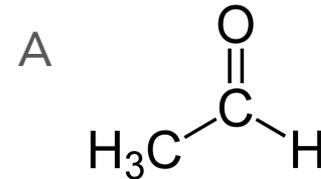


@_med_prep_medizinstudium



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) CaSO_3
- b) CaCO_3
- c) CaSO_4
- d) Na_2SO_4
- e) K_2SO_4

Frage 11



@_med_prep_medizinstudium



Welche dieser Verbindungen beinhalten Ionenbindungen?

- a) HCl
- b) FeO
- c) CH₄
- d) NaF
- e) Keine der Verbindungen

Frage 12

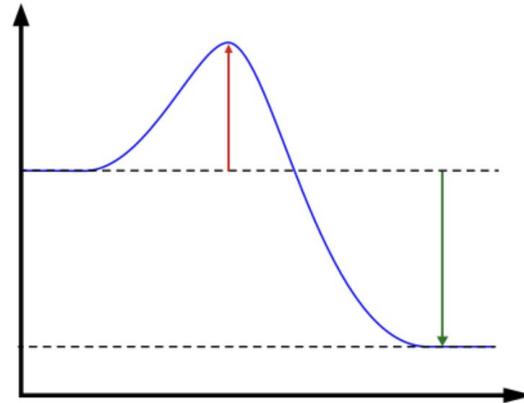


@_med_prep_medizinstudium



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

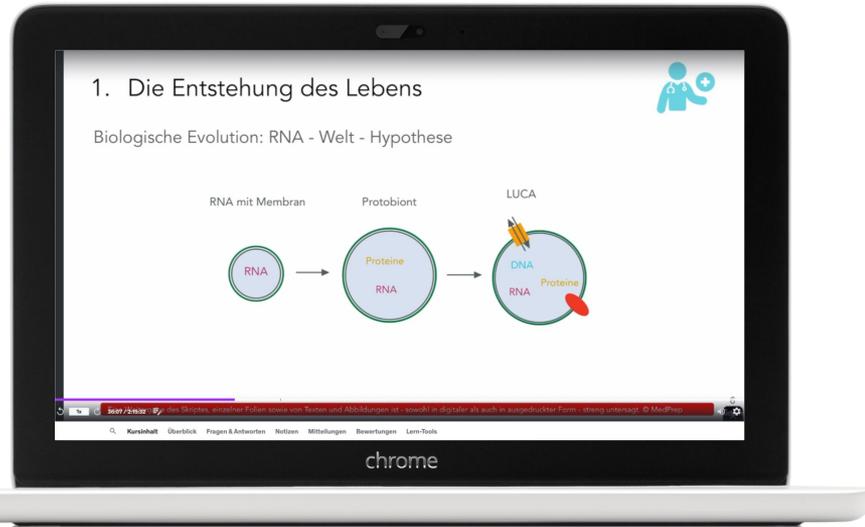
- a) grüner Pfeil
- b) roter Pfeil
- c) x-Achse
- d) blaue Linie
- e) y-Achse



BMS-Vorbereitung mit MedPrep



@_med_prep_medizinstudium



www.med-prep.at



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 auf www.med-prep.at

Med Prep
