

<div>#3 Chemie</div> <div>Úsečka znázorňuje chemickou vazbu, lomení a konce čar atomy uhlíku.</div> <div><div>Tags: zjednodušeném;strukturním;vzorci</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#2 Chemie</div> <div>Lomenou čarou se stejně dlouhými úsečkami.</div> <div><div>Tags: strukturních;vzorcích;složitějších</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#1 Chemie</div> <div>Kovalentní vazba.</div> <div><div>Tags: chemické;vazby;tvořen</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>
<div>#6 Chemie</div> <div><div>Je to celkový prostorový tvar molekuly bílkoviny, který vzniká dalšími interakcemi mezi jejími jednotlivými částmi (např.</div><div>α</div><div>-helixy a</div><div>β</div><div>-listy).</div></div> <div><div>Tags: terciární;struktura;bílkovin</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#5 Chemie</div> <div>Tryptofan.</div> <div><div>Tags: dvacetí;základních;aminokyselin</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#4 Chemie</div> <div>Dvacet.</div> <div><div>Tags: kolik;aminokyselin;tvoří</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>
<div>#9 Chemie</div> <div>Z keratinu.</div> <div><div>Tags: velmi;pevné;nestravitelné</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#8 Chemie</div> <div>Kolagen.</div> <div><div>Tags: protein;klíčovou;součástí</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#7 Chemie</div> <div><div>Elektrostatické síly, vodíkové můstky, disulfidické vazby (</div><div>—</div><div>SH) a hydrofobní interakce.</div></div> <div><div>Tags: čtyři;hlavní;interakcí</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>

#1 | Chemie



Jaký typ chemické vazby je tvořen dvěma záporně nabitými elektrony mezi kladně nabitými atomovými jádry?

QUESTION

#2 | Chemie



Čím se ve strukturních vzorcích složitějších molekul nahrazuje řetězec atomů uhlíku?

QUESTION

#3 | Chemie



Co ve zjednodušeném strukturním vzorci znázorňuje úsečka a co lomení čáry?

QUESTION

#4 | Chemie



Kolik aminokyselin tvoří základ téměř všech bílkovin v živých organismech?

QUESTION

#5 | Chemie



Která z dvaceti základních aminokyselin je nejtěžší?

QUESTION

#6 | Chemie



Co je to terciární struktura bílkovin?

QUESTION

#7 | Chemie



Jaké čtyři hlavní typy interakcí dotvářejí terciární strukturu bílkovin (mimo vodíkové můstky v peptidové vazbě)?

QUESTION

#8 | Chemie



Který protein je klíčovou součástí kůže, chrupavek a pojivových tkání?

QUESTION

#9 | Chemie



Z jaké velmi pevné a nestravitelné bílkoviny jsou tvořeny nehty, vlasy a rohy?

QUESTION

<div>#12 Chemie</div> <div>Prudkým varem po dobu deseti minut.</div> <div> <div>Tags: zničit;botulotoxin;tepelné</div> <div>ANSWER</div> </div>	<div>#11 Chemie</div> <div>Zastavuje přenos nervových vzruchů, což vede k ochrnutí svalstva.</div> <div> <div>Tags: mechanismus;účinku;botulotoxinu</div> <div>ANSWER</div> </div>	<div>#10 Chemie</div> <div>Botulotoxin (neboli botulin).</div> <div> <div>Tags: nazývá;produkovaný;anaerobním</div> <div>ANSWER</div> </div>
<div>#15 Chemie</div> <div>Při mletí vznikají v krystalech praskliny a nerovnosti, do kterých proniká vzduch, což způsobuje rozptyl světla a bílou barvu.</div> <div> <div>Tags: práškový;krystalový;průhledný</div> <div>ANSWER</div> </div>	<div>#14 Chemie</div> <div>Ve větších dávkách způsobuje pokles množství dopaminových receptorů v mozku, což vede k potřebě vyšší dávky pro stejný pocit uspokojení.</div> <div> <div>Tags: mechanismus;kterým;sacharosa</div> <div>ANSWER</div> </div>	<div>#13 Chemie</div> <div>Z třtiny se sacharosa získává lisováním (je v mezibuněčné tekutině), zatímco u řepy se musí buněčné stěny nejprve rozrušit horkou párou.</div> <div> <div>Tags: hlavní;rozdíl;získávání</div> <div>ANSWER</div> </div>
<div>#18 Chemie</div> <div>Aldosy.</div> <div> <div>Tags: nazývají;sacharidy;obsahující</div> <div>ANSWER</div> </div>	<div>#17 Chemie</div> <div>Hydroxylová skupina (— OH).</div> <div> <div>Tags: funkční;skupina;pokud</div> <div>ANSWER</div> </div>	<div>#16 Chemie</div> <div>Ultramarin ($Na_8Al_6Si_6O_{24}S_3$).</div> <div> <div>Tags: modrý;pigment;nepatrném</div> <div>ANSWER</div> </div>

#10 | Chemie



Jak se nazývá jed
produkovaný v anaerobním
prostředí, známý také jako
klobásový jed?

QUESTION

#11 | Chemie



Jaký je mechanismus účinku
botulotoxinu v těle?

QUESTION

#12 | Chemie



Jak lze zničit botulotoxin při
tepelné úpravě potravin?

QUESTION

#13 | Chemie



Jaký je hlavní rozdíl v
získávání sacharosy z
cukrové třtiny a z cukrové
řepy?

QUESTION

#14 | Chemie



Jaký je mechanismus,
kterým sacharosa může vést
ke vzniku závislosti podobné
drogám?

QUESTION

#15 | Chemie



Proč je práškový cukr bílý, i
když krystalový cukr je
průhledný?

QUESTION

#16 | Chemie



Který modrý pigment se v
nepatrném množství přidává
do cukru pro dosažení zářivé
bílé barvy?

QUESTION

#17 | Chemie



Která funkční skupina, pokud
je v molekule přítomna ve
větším počtu, vyvolává
sladkou chuť?

QUESTION

#18 | Chemie



Jak se nazývají sacharidy
obsahující aldehydickou
skupinu (
—
CHO)?

QUESTION

<div>#21 Chemie</div> <div>Pektin.</div> <div>Tags: nazývá;polymer;kyseliny</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div>	<div>#20 Chemie</div> <div>Protože je to polysacharid tvořený tisíci molekul glukosy, jehož obrovská molekula má jiné vlastnosti a neinteraguje se sladkými receptory.</div> <div>Tags: škrob;rozdíl;glukosy</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div>	<div>#19 Chemie</div> <div>Ketosy.</div> <div>Tags: nazývají;sacharidy;obsahující</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div>
<div>#24 Chemie</div> <div>Protože je to neredukující sacharid a žádný z jejích dvou cyklů se nemůže otevřít a poskytnout volnou karbonylovou skupinu pro reakci.</div> <div>Tags: sacharosa;nejběžnější;disacharid</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div>	<div>#23 Chemie</div> <div>Při 140 °C.</div> <div>Tags: teplotě;začíná;větším</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div>	<div>#22 Chemie</div> <div>Je to komplex reakcí mezi bílkovinami (aminokyselinami) a redukujícími sacharidy za vysoké teploty, které vedou ke vzniku chuťových, vonných a barevných látek.</div> <div>Tags: podstatou;maillardovy;reakce</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div>
<div>#27 Chemie</div> <div>Vodíkové můstky.</div> <div>Tags: intermolekulární;způsobuje;anomálně</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div>	<div>#26 Chemie</div> <div>Volné valenční elektronové páry na atomu kyslíku, které se neúčastní chemických vazeb.</div> <div>Tags: způsobuje;lomený;molekuly</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div>	<div>#25 Chemie</div> <div>104, 45°</div> <div>Tags: vazbami;molekule</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div>

#19 | Chemie



Jak se nazývají sacharidy obsahující ketoskupinu ($>CO$)?

QUESTION

#20 | Chemie



Proč škrob, na rozdíl od glukosy, nechutná sladce?

QUESTION

#21 | Chemie



Jak se nazývá polymer kyseliny galakturonové, který se používá jako želírující látka v džemech?

QUESTION

#22 | Chemie



Co je podstatou Maillardovy reakce?

QUESTION

#23 | Chemie



Při jaké teplotě začíná ve větším rozsahu probíhat Maillardova reakce?

QUESTION

#24 | Chemie



Proč sacharosa, nejběžnější disacharid, nemůže podléhat Maillardově reakci?

QUESTION

#25 | Chemie



Jaký je úhel mezi vazbami H – O – H v molekule vody?

QUESTION

#26 | Chemie



Co způsobuje lomený tvar molekuly vody?

QUESTION

#27 | Chemie



Jaká intermolekulární síla způsobuje, že voda má anomálně vysokou teplotu varu (100 °C) a tání (0 °C)?

QUESTION

#30 | Chemie

Trimethylamin-N-oxid, který se rozkládá na zapáchající trimethylamin.

Tags: kterou;látku;používají

ANSWER

#29 | Chemie

V ledu jsou molekuly vody uspořádány do pravidelných krystalových struktur (šestiúhelníků) díky fixovaným vodíkovým můstkům, zatímco v kapalně vodě jsou neuspořádané.

Tags: struktura;kapalné;molekulární

ANSWER

#28 | Chemie

Veškeré dodané teplo se spotřebuje na přeměnu kapalně vody na páru a teplota kapaliny se dále nezvyšuje.

Tags: dodávaným;teplem;dosáhne

ANSWER

#33 | Chemie

Protože taje při teplotách kolem 30 °C a obsahuje převážně nasycené mastné kyseliny (palmitovou, stearovou) a jen jednu nenasycenou (olejovou).

Tags: kakaové;máslo;pokojové

ANSWER

#32 | Chemie

Tuky ze zvířat (velryby, tuleni, ryby), které kryly 50 až 75 % jejich energetické potřeby.

Tags: hlavní;zdroj;energie

ANSWER

#31 | Chemie

Z jedné molekuly glycerolu a tří molekul vyšších mastných kyselin.

Tags: skládá;molekula;jedné

ANSWER

#36 | Chemie

Je to teplota, při které se z tuku při zahřívání začne uvolňovat viditelný kouř.

Tags: kouřový;teplota;zahřívání

ANSWER

#35 | Chemie

Molekuly mýdla se hydrofobním koncem naváží na nečistotu a hydrofilním koncem trčí do vody, čímž celou částici obalí a učiní ji rozpustnou ve vodě.

Tags: funguje;mýdlo;odstraňování

ANSWER

#34 | Chemie

Protože její krystalová modifikace V není dlouhodobě stabilní a postupně se mění na jiný, stabilnější typ krystalů.

Tags: dlouho;skladovaná;čokoláda

ANSWER

#28 | Chemie



Co se děje s dodávaným
teplem, když voda dosáhne
teploty varu 100 °C?

QUESTION

#29 | Chemie



Čím se liší struktura kapalné
vody od ledu na molekulární
úrovni?

QUESTION

#30 | Chemie



Kterou látku používají
mořské ryby k vyrovnání
osmotického tlaku a co je
jejím rozkladným produktem
způsobujícím typický 'rybí'
zápach?

QUESTION

#31 | Chemie



Z čeho se skládá molekula
tuku?

QUESTION

#32 | Chemie



Jaký je hlavní zdroj energie
pro obyvatele dalekého
severu v jejich tradiční
stravě?

QUESTION

#33 | Chemie



Proč je kakaové máslo při
pokojové teplotě v mírném
pásu pevné, ačkoliv je to
rostlinný tuk?

QUESTION

#34 | Chemie



Proč dlouho skladovaná
čokoláda ztrácí své typické
vlastnosti a tuhne?

QUESTION

#35 | Chemie



Jak funguje mýdlo při
odstraňování hydrofobních
(mastných) nečistot?

QUESTION

#36 | Chemie



Co je to kouřový bod tuku?

QUESTION

<div>#39 Chemie</div> <div>Kyselina askorbová.</div> <div> <div>Tags: chemická;sloučenina;jediná</div> <div> <div>●●●●●</div> <div>ANSWER</div> </div> </div>	<div>#38 Chemie</div> <div>Pyrolýza (nebo suchá destilace).</div> <div> <div>Tags: nazývá;proces;tepelného</div> <div> <div>●●●●●●</div> <div>ANSWER</div> </div> </div>	<div>#37 Chemie</div> <div>Rostlinné tuky obsahují v molekulách mastných kyselin více dvojných vazeb, které brání snadnému uspořádání molekul do pevné struktury.</div> <div> <div>Tags: rostlinné;pokojové;teplotě</div> <div> <div>●●●●●</div> <div>ANSWER</div> </div> </div>
<div>#42 Chemie</div> <div>Je to proces, při kterém bakterie rodu <i>*Lactobacillus*</i> přeměňují jednoduché cukry (např. laktosu) na kyselinu mléčnou.</div> <div> <div>Tags: mléčné;kvašení;mikroorganismy</div> <div> <div>●●●●●●</div> <div>ANSWER</div> </div> </div>	<div>#41 Chemie</div> <div>Ethanol.</div> <div> <div>Tags: alkohol;pomáhají;nadouvat</div> <div> <div>●●●●●●</div> <div>ANSWER</div> </div> </div>	<div>#40 Chemie</div> <div>Ethanol a oxid uhličitý.</div> <div> <div>Tags: hlavní;produkty;vznikají</div> <div> <div>●●●●●●</div> <div>ANSWER</div> </div> </div>
<div>#45 Chemie</div> <div>Ředí reaktanty, zpomaluje jejich rozklad, usnadňuje promísení s těstem a odměřování.</div> <div> <div>Tags: jakou;funkci;škrob</div> <div> <div>●●●●●●</div> <div>ANSWER</div> </div> </div>	<div>#44 Chemie</div> <div>Jednu zásaditou (hydrogenuhličitan sodný) a jednu kyselou složku (např. hydrogenvinan draselný).</div> <div> <div>Tags: složky;obsahuje;průpeč</div> <div> <div>●●●●●●</div> <div>ANSWER</div> </div> </div>	<div>#43 Chemie</div> <div>V kyselém prostředí se rozkládá na plynný oxid uhličitý (CO_2) a vodu, což způsobuje kypření těsta.</div> <div> <div>Tags: jakou;funkci;hydrogenuhličitan</div> <div> <div>●●●●●●</div> <div>ANSWER</div> </div> </div>

#37 | Chemie



Proč jsou rostlinné tuky při pokojové teplotě zpravidla tekuté, zatímco živočišné jsou tuhé?

QUESTION

#38 | Chemie



Jak se nazývá proces tepelného rozkladu organických látek bez přístupu vzduchu, při kterém vzniká například dřevěné uhlí?

QUESTION

#39 | Chemie



Která chemická sloučenina je jediná, která tvoří vitamin C?

QUESTION

#40 | Chemie



Jaké dva hlavní produkty vznikají při alkoholovém kvašení glukosy pomocí kvasinek?

QUESTION

#41 | Chemie



Který alkohol vře při 78,3 °C a jeho páry pomáhají nadouvat těsto během pečení?

QUESTION

#42 | Chemie



Co je to mléčné kvašení a které mikroorganismy ho způsobují?

QUESTION

#43 | Chemie



Jakou funkci má hydrogenuhličitan sodný (NaHCO_3) v prášku do pečiva?

QUESTION

#44 | Chemie



Jaké dvě složky obsahuje 'prdopeč' (kypřicí prášek)?

QUESTION

#45 | Chemie



Jakou funkci má škrob v prášku do pečiva?

QUESTION

<div>#48 Chemie</div> <div>Laktasa.</div> <div><div>Tags: nazývá;enzym;tenkém</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#47 Chemie</div> <div>Laktosa; skládá se z galaktosy a glukosy.</div> <div><div>Tags: nazývá;mléčný;jakých</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#46 Chemie</div> <div>Hořečnatý kation (Mg^{2+}).</div> <div><div>Tags: kovový;kation;centru</div><div>ANSWER</div></div>
<div>#51 Chemie</div> <div>Mutace struktury jejich teplotního receptoru TRPV1 způsobuje nízkou citlivost vůči kapsaicinu.</div> <div><div>Tags: poddruh;severní;tupaia</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#50 Chemie</div> <div>Laktisol.</div> <div><div>Tags: nazývá;sloučenina;blokuje</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#49 Chemie</div> <div>Sodný kation (Na^{+}).</div> <div><div>Tags: kation;způsobuje;slanou</div><div>ANSWER</div></div>
<div>#54 Chemie</div> <div>Mutace genu OR6A2, který kóduje jeden z čichových receptorů.</div> <div><div>Tags: genetická;mutace;způsobuje</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#53 Chemie</div> <div>Přibližně 400.</div> <div><div>Tags: kolik;druhů;čichových</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#52 Chemie</div> <div>Menthol.</div> <div><div>Tags: sloučenina;obsažená;větrových</div><div>ANSWER</div></div>

#46 | Chemie



Který kovový kation je v centru molekuly chlorofylu?

QUESTION

#47 | Chemie



Jak se nazývá mléčný cukr a z jakých dvou monosacharidů se skládá?

QUESTION

#48 | Chemie



Jak se nazývá enzym, který v tenkém střevě štěpí laktosu na stravitelné monosacharidy?

QUESTION

#49 | Chemie



Který kation způsobuje slanou chuť?

QUESTION

#50 | Chemie



Jak se nazývá sloučenina, která blokuje fungování sladkých receptorů a používá se pro potlačení sladkosti v džemech?

QUESTION

#51 | Chemie



Proč poddruh tany severní
Tupaia belangeri chinensis
nepociťuje pálení papriček?

QUESTION

#52 | Chemie



Která sloučenina, obsažená např. ve větrových bonbonech, působí na teplotní receptory TRPM8 a vyvolává pocit chladu?

QUESTION

#53 | Chemie



Kolik druhů čichových receptorů se odhaduje u člověka?

QUESTION

#54 | Chemie



Jaká genetická mutace způsobuje, že někteří lidé vnímají vůni koriandru jako mýdlo?

QUESTION

<div>#57 Chemie</div> <div>Popisuje stav tepelné rovnováhy; dvě tělesa se stejnou teplotou si nepředávají tepelnou energii.</div> <div> <div>Tags: popisuje; fyzikální; veličina</div> <div>ANSWER</div> </div>	<div>#56 Chemie</div> <div>Ethylvanilin je syntetická sloučenina s třikrát intenzivnější vanilkovou vůní než přírodní vanilin.</div> <div> <div>Tags: ethylvanilin; vztah; vanilinu</div> <div>ANSWER</div> </div>	<div>#55 Chemie</div> <div>Gingerol.</div> <div> <div>Tags: látka; zodpovědná; ostrou</div> <div>ANSWER</div> </div>
<div>#60 Chemie</div> <div> $Ca_5(OH)(PO_4)_3$. </div> <div> <div>Tags: chemický; vzorec; hydroxofosforečnan</div> <div>ANSWER</div> </div>	<div>#59 Chemie</div> <div> Mikrovlny rozkmitávají molekuly vody (H_2O) v potravě, čímž se zvyšuje jejich kinetická energie, a tedy i teplota jídla. </div> <div> <div>Tags: princip; funguje; ohřev</div> <div>ANSWER</div> </div>	<div>#58 Chemie</div> <div>Pahreba.</div> <div> <div>Tags: slovenský; výraz; žhnoucí</div> <div>ANSWER</div> </div>
<div>#63 Chemie</div> <div>Emulze.</div> <div> <div>Tags: nazývá; nerozpuštěné; kapaliny</div> <div>ANSWER</div> </div>	<div>#62 Chemie</div> <div>pěna</div> <div> <div>Tags: nerozpuštěné; plynné; látky</div> <div>ANSWER</div> </div>	<div>#61 Chemie</div> <div>Aerosol.</div> <div> <div>Tags: nazývá; kapalně; pevné</div> <div>ANSWER</div> </div>

#55 | Chemie



Která látka je zodpovědná za ostrou a výraznou chuť zázvoru?

QUESTION

#56 | Chemie



Co je ethylvanilin a jaký je jeho vztah k vanilinu?

QUESTION

#57 | Chemie



Co popisuje fyzikální veličina teplota?

QUESTION

#58 | Chemie



Jaký je slovenský výraz pro žhnoucí zbytek dřeva poté, co přestane hořet plamenem?

QUESTION

#59 | Chemie



Na jaký princip funguje ohřev jídla v mikrovlnné troubě?

QUESTION

#60 | Chemie



Jaký je chemický vzorec pro hydroxofosforečnan vápenatý, který tvoří velkou část kostí?

QUESTION

#61 | Chemie



Jak se nazývá směs kapalné nebo pevné látky rozptýlené v plynné látce?

QUESTION

#62 | Chemie



Směs nerozpuštěné plynné látky rozptýlené v kapalině se nazývá ____.

QUESTION

#63 | Chemie



Jak se nazývá směs nerozpuštěné kapaliny rozptýlené v jiné kapalině?

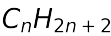
QUESTION

#66 | Chemie

Propan a butan.

Tags: uhlovodíky;tvoří;hlavní
ANSWER

#65 | Chemie



Tags: obecný;vzorec;alkany
ANSWER

#64 | Chemie

Suspenze.

Tags: nazýváme;nerozpuštěné;pevné
ANSWER

#69 | Chemie

Je to šestičlenný kruh atomů uhlíku s delokalizovanými elektrony, což mu dodává mimořádnou stabilitu.

Tags: benzenový;cyklus;charakteristická
ANSWER

#68 | Chemie

Acetylen (ethyn).

Tags: uhlovodík;trojnou;vazbou
ANSWER

#67 | Chemie

Ethen (ethylen).

Tags: plynný;uhlovodík;používá
ANSWER

#72 | Chemie

Frakční destilace.

Tags: nazývá;proces;kterém
ANSWER

#71 | Chemie

Diamant.

Tags: nazývá;nejtvrdší;známý
ANSWER

#70 | Chemie

Areny (aromatické uhlovodíky).

Tags: nazývají;uhlovodíky;obsahující
ANSWER

#64 | Chemie



Jak nazýváme směs
nerozpuštěné pevné látky
rozptýlené v kapalině?

QUESTION

#65 | Chemie



Jaký je obecný vzorec pro
alkany?

QUESTION

#66 | Chemie



Které dva uhlovodíky tvoří
hlavní složku paliva LPG
(Liquefied Petroleum Gas)?

QUESTION

#67 | Chemie



Který plynný uhlovodík se
používá k urychlení zrání
ovoce, jako je například
banán?

QUESTION

#68 | Chemie



Který uhlovodík s trojnou
vazbou se používá při
svařování kovů?

QUESTION

#69 | Chemie



Co je to benzenový cyklus a
jaká je jeho charakteristická
vlastnost?

QUESTION

#70 | Chemie



Jak se nazývají uhlovodíky
obsahující benzenový cyklus?

QUESTION

#71 | Chemie



Jak se nazývá nejtvrdší
známý nerost, který je
jednou z modifikací uhlíku?

QUESTION

#72 | Chemie



Jak se nazývá proces, při
kterém se z ropy získávají
různé frakce (např. benzin,
nafta) na základě jejich
rozdílných teplot varu?

QUESTION

<div>#75 Chemie</div> <div>Oxid arsenitý (As_2O_3).</div> <div><div>Tags: jedovatý;polokovu;známý</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#74 Chemie</div> <div>Z křemíku (Si).</div> <div><div>Tags: jakého;polokovu;vyrábí</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#73 Chemie</div> <div>Jeho odolnost proti detonačnímu spalování (klepání) v motoru.</div> <div><div>Tags: vyjadřuje;oktanové;číslo</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>
<div>#78 Chemie</div> <div>Titan (Ti).</div> <div><div>Tags: pevný;lehký;používá</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#77 Chemie</div> <div>Z mědi a zinku.</div> <div><div>Tags: jakých;skládá;mosaz</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#76 Chemie</div> <div>Bronz.</div> <div><div>Tags: nazývá;slitina;jméno</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>
<div>#81 Chemie</div> <div>Bromid stříbrný ($AgBr$).</div> <div><div>Tags: halogenid;stříbra;používá</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#80 Chemie</div> <div>$-/$.</div> <div><div>Tags: oxidační;číslo;obvykle</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#79 Chemie</div> <div>Jsou to dvouprvkové sloučeniny halogenů s jinými prvky.</div> <div><div>Tags: halogenidy;dvouprvkové;sloučeniny</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>

#73 | Chemie



Co vyjadřuje oktanové číslo benzínu?

QUESTION

#74 | Chemie



Z jakého polokovu se vyrábí většina polovodičových součástek, jako jsou mikročipy?

QUESTION

#75 | Chemie



Který jedovatý oxid polokovu, známý jako arsenik, byl v minulosti používán jako jed?

QUESTION

#76 | Chemie



Jak se nazývá slitina mědi a cínu, která dala jméno celé historické epoše?

QUESTION

#77 | Chemie



Z jakých dvou kovů se skládá mosaz?

QUESTION

#78 | Chemie



Který pevný a lehký kov se používá v letecké technice a na výrobu kloubních implantátů díky své odolnosti a biokompatibilitě?

QUESTION

#79 | Chemie



Co jsou halogenidy?

QUESTION

#80 | Chemie



Jaké oxidační číslo má obvykle halogen v halogenidech?

QUESTION

#81 | Chemie



Jaký halogenid stříbra se používá ve světlocitlivé vrstvě černobílých fotografických filmů?

QUESTION

#84 | Chemie

Oxid siřičitý (
 SO_2
).

Tags: vzniká;spalování;jednou
ANSWER

#83 | Chemie

—//
.

Tags: oxidační;číslo;kyslík
ANSWER

#82 | Chemie

Jsou to dvouprvkové sloučeniny
kyslíku s jiným prvkem.

Tags: oxidy;dvouprvkové;sloučeniny
ANSWER

#87 | Chemie

Sulfan (sirovodík,
 H_2S
).

Tags: uvolňuje;reakci;sulfidů
ANSWER

#86 | Chemie

Sulfidy.

Tags: nazývají;dvouprvkové;sloučeniny
ANSWER

#85 | Chemie

Pálené vápno; vzniká hašené
vápno neboli hydroxid vápenatý
(
 $Ca(OH)_2$
).

Tags: nazývá;vápenatý;produkt
ANSWER

#90 | Chemie

Hydroxylovou skupinu (
—
OH) vázanou přímo na
aromatické jádro.

Tags: jakou;funkční;skupinu
ANSWER

#89 | Chemie

Ethylenglykol (ethan-1,2-diol).

Tags: vícesytný;alkohol;hlavní
ANSWER

#88 | Chemie

Propan-1,2,3-triol.

Tags: systematické;pojmenování;glycerol
ANSWER

#82 | Chemie



Co jsou oxidy?

QUESTION

#83 | Chemie



Jaké oxidační číslo má vždy kyslík v oxidech?

QUESTION

#84 | Chemie



Který oxid vzniká při spalování uhlí a je jednou z hlavních příčin kyselých dešťů?

QUESTION

#85 | Chemie



Jak se nazývá oxid vápenatý (
 CaO
) a jaký produkt vzniká jeho reakcí s vodou (hašení vápna)?

QUESTION

#86 | Chemie



Jak se nazývají dvouprvkové sloučeniny síry s jiným prvkem, kde má síra oxidační číslo
-II
?

QUESTION

#87 | Chemie



Který plyn se uvolňuje při reakci sulfidů s kyselinami a je charakteristický svým zápachem po zkažených vejcích?

QUESTION

#88 | Chemie



Jaké je systematické pojmenování pro glycerol?

QUESTION

#89 | Chemie



Který vícesytný alkohol je hlavní složkou nemrznoucích směsí do aut?

QUESTION

#90 | Chemie



Jakou funkční skupinu obsahují fenoly?

QUESTION

#93 | Chemie

Je to reakce kyseliny se zásadou, při které vzniká sůl a voda.

Tags: obecný;princip;neutralizace
ANSWER

#92 | Chemie

Kyselina octová (ethanová).

Tags: karboxylová;kyselina;hlavní
ANSWER

#91 | Chemie

Methanal (formaldehyd); roztok se nazývá formalin.

Tags: nazývá;nejjednodušší;aldehyd
ANSWER

#96 | Chemie

Chlorid sodný,
NaCl

Tags: nazývá;běžně;používá
ANSWER

#95 | Chemie

Acidobazické indikátory.

Tags: nazývají;látky;barvu
ANSWER

#94 | Chemie

pH = 7.

Tags: jakou;hodnotu;neutrální
ANSWER

#99 | Chemie

Je to sraženina převážně uhličitanu vápenatého, která vzniká zahříváním tvrdé vody obsahující hydrogenuhličitan vápenatý.

Tags: vodní;kámen;vzniká
ANSWER

#98 | Chemie

Vápenec.

Tags: nazývá;hornina;tvořená
ANSWER

#97 | Chemie

Jako prevence proti onemocnění štítné žlázy způsobenému nedostatkem jódu.

Tags: kuchyňské;přidává;prevence
ANSWER

#91 | Chemie



Jak se nazývá nejjednodušší aldehyd a jaký je obchodní název jeho 40% vodného roztoku?

QUESTION

#92 | Chemie



Která karboxylová kyselina je hlavní složkou octa?

QUESTION

#93 | Chemie



Jaký je obecný princip neutralizace?

QUESTION

#94 | Chemie



Jakou hodnotu pH má neutrální roztok?

QUESTION

#95 | Chemie



Jak se nazývají látky, které mění barvu v závislosti na pH roztoku?

QUESTION

#96 | Chemie



Jak se nazývá sůl, která se běžně používá v kuchyni, a jaký je její chemický vzorec?

QUESTION

#97 | Chemie



Proč se do kuchyňské soli přidává jód?

QUESTION

#98 | Chemie



Jak se nazývá hornina tvořená uhličitánem vápenatým (CaCO_3)?

QUESTION

#99 | Chemie



Co je to vodní kámen a jak vzniká?

QUESTION

<div>#102 Chemie</div> <div>Dusičnan draselný (KNO_3).</div> <div><div>Tags: kyseliny;dusičné;draslíku</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#101 Chemie</div> <div>Pentahydrát síranu měďnatého ($CuSO_4 \cdot 5H_2O$).</div> <div><div>Tags: nazývá;kyseliny;sírové</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#100 Chemie</div> <div>Hydrogenuhličitan sodný, $NaHCO_3$.</div> <div><div>Tags: chemický;název;jedlé</div><div>ANSWER</div></div>
<div>#105 Chemie</div> <div>Saponifikace (zmýdelnění).</div> <div><div>Tags: nazývá;proces;výroby</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#104 Chemie</div> <div>Z hydrofobní (nepolární, uhlovodíkový řetězec) a hydrofilní (polární, karboxylová skupina) části.</div> <div><div>Tags: jakých;základních;složek</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#103 Chemie</div> <div>Mýdla.</div> <div><div>Tags: nazývají;karboxylových;kyselin</div><div>ANSWER</div></div>
<div>#108 Chemie</div> <div>Je to syntetický polymerní materiál, který lze tvarovat za tepla nebo tlaku.</div> <div><div>Tags: plast;syntetický;polymerní</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#107 Chemie</div> <div>Esterifikace.</div> <div><div>Tags: nazývá;reakce;vzniká</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#106 Chemie</div> <div>Jsou to organické sloučeniny vznikající reakcí karboxylové kyseliny s alkoholem.</div> <div><div>Tags: estery;organické;sloučeniny</div><div>ANSWER</div></div>

#100 | Chemie



Jaký je chemický název jedlé sody a jaký je její vzorec?

QUESTION

#101 | Chemie



Jak se nazývá sůl kyseliny sírové a mědi, která má modrou barvu a používá se jako postřik proti plísním (modrá skalice)?

QUESTION

#102 | Chemie



Která sůl kyseliny dusičné a draslíku, známá jako ledek draselný, je součástí černého střelného prachu?

QUESTION

#103 | Chemie



Jak se nazývají soli karboxylových kyselin?

QUESTION

#104 | Chemie



Z jakých dvou základních složek se skládá mýdlo?

QUESTION

#105 | Chemie



Jak se nazývá proces výroby mýdla reakcí tuku s hydroxidem?

QUESTION

#106 | Chemie



Co jsou to estery?

QUESTION

#107 | Chemie



Jak se nazývá reakce, při které vzniká ester?

QUESTION

#108 | Chemie



Co je to plast?

QUESTION

<div>#111 Chemie</div> <div>Fosforescence.</div> <div>Tags: nazývá;některé;látky</div> <div>ANSWER</div>	<div>#110 Chemie</div> <div>Nadměrné zatěžování ledvin a jater, které musí zpracovávat a vylučovat odpadní produkty metabolismu bílkovin (např. močovinu).</div> <div>Tags: nebezpečí;dlouhodobého;užívání</div> <div>ANSWER</div>	<div>#109 Chemie</div> <div>Polyethylentereftalát.</div> <div>Tags: plast;označovaný;zkratkou</div> <div>ANSWER</div>
<div>#114 Chemie</div> <div>Luminofory.</div> <div>Tags: nazývají;látky;pohlcují</div> <div>ANSWER</div>	<div>#113 Chemie</div> <div>Koks, černouhelný dehet a svítiplyn.</div> <div>Tags: hlavním;produktem;vysokoteplotní</div> <div>ANSWER</div>	<div>#112 Chemie</div> <div>Anaerobní digesce (hnití).</div> <div>Tags: nazývá;proces;rozkladu</div> <div>ANSWER</div>
<div>#117 Chemie</div> <div>Filtrace.</div> <div>Tags: nazývá;metoda;oddělování</div> <div>ANSWER</div>	<div>#116 Chemie</div> <div>Ozon.</div> <div>Tags: atmosféře;tvořený;tříatomovými</div> <div>ANSWER</div>	<div>#115 Chemie</div> <div>Dusík (cca 78 %) a kyslík (cca 21 %).</div> <div>Tags: hlavní;složky;atmosféry</div> <div>ANSWER</div>

#109 | Chemie



Jaký plast, označovaný zkratkou PET, se používá k výrobě lahví na nápoje?

QUESTION

#110 | Chemie



Jaké je nebezpečí dlouhodobého užívání proteinových diet s vysokým obsahem bílkovin?

QUESTION

#111 | Chemie



Jak se nazývá jev, kdy některé látky (např. bílý fosfor) ve tmě světélkují?

QUESTION

#112 | Chemie



Jak se nazývá proces rozkladu organických látek za nepřístupu vzduchu, při kterém vzniká například bioplyn?

QUESTION

#113 | Chemie



Co je hlavním produktem vysokoteplotní karbonizace (koksování) černého uhlí?

QUESTION

#114 | Chemie



Jak se nazývají látky, které pohlcují záření a následně ho vydávají ve formě viditelného světla, používané např. v zářivkách?

QUESTION

#115 | Chemie



Jaké jsou dvě hlavní složky atmosféry Země a jejich přibližné procentuální zastoupení?

QUESTION

#116 | Chemie



Který plyn v atmosféře, tvořený tříatomovými molekulami kyslíku (O_3), chrání Zemi před UV zářením?

QUESTION

#117 | Chemie



Jak se nazývá metoda oddělování složek směsi na základě jejich různé velikosti částic, např. oddělení pevné látky od kapaliny přes filtr?

QUESTION

<div>#120 Chemie</div> <div>Ionty.</div> <div>Tags: nazývají;částice;kladným</div> <div>ANSWER</div>	<div>#119 Chemie</div> <div>Krystalizace.</div> <div>Tags: nazývá;pevná;látka</div> <div>ANSWER</div>	<div>#118 Chemie</div> <div>Destilace.</div> <div>Tags: jakou;metodou;oddělují</div> <div>ANSWER</div>
<div>#123 Chemie</div> <div>Vlastnosti prvků se periodicky mění v závislosti na jejich vzrůstajícím protonovém čísle.</div> <div>Tags: popisuje;periodický;zákon</div> <div>ANSWER</div>	<div>#122 Chemie</div> <div>Anion.</div> <div>Tags: nazývá;záporně;nabítý</div> <div>ANSWER</div>	<div>#121 Chemie</div> <div>Kation.</div> <div>Tags: nazývá;kladně;nabítý</div> <div>ANSWER</div>
<div>#126 Chemie</div> <div>Elektronegativita.</div> <div>Tags: nazývá;schopnost;atomu</div> <div>ANSWER</div>	<div>#125 Chemie</div> <div>Skupiny.</div> <div>Tags: nazývají;svislé;sloupce</div> <div>ANSWER</div>	<div>#124 Chemie</div> <div>Periody.</div> <div>Tags: nazývají;vodorovné;řádky</div> <div>ANSWER</div>

#118 | Chemie



Jakou metodou se oddělují složky kapalné směsi na základě jejich různých teplot varu?

QUESTION

#119 | Chemie



Jak se nazývá pevná látka, která se oddělí z roztoku ve formě pravidelných krystalů?

QUESTION

#120 | Chemie



Jak se nazývají částice s kladným nebo záporným nábojem, které vznikají z atomů přijetím nebo ztrátou elektronů?

QUESTION

#121 | Chemie



Jak se nazývá kladně nabitý iont?

QUESTION

#122 | Chemie



Jak se nazývá záporně nabitý iont?

QUESTION

#123 | Chemie



Co popisuje periodický zákon?

QUESTION

#124 | Chemie



Jak se nazývají vodorovné řádky v periodické soustavě prvků?

QUESTION

#125 | Chemie



Jak se nazývají svislé sloupce v periodické soustavě prvků?

QUESTION

#126 | Chemie



Jak se nazývá schopnost atomu přitahovat vazebné elektrony v chemické vazbě?

QUESTION

<div>#129 Chemie</div> <div>Exotermická reakce.</div> <div>Tags: nazývá;reakce;uvolňuje</div> <div>ANSWER</div>	<div>#128 Chemie</div> <div>Celková hmotnost všech reaktantů se rovná celkové hmotnosti všech produktů.</div> <div>Tags: platí;podle;zákona</div> <div>ANSWER</div>	<div>#127 Chemie</div> <div>Iontová vazba.</div> <div>Tags: chemické;vazby;vzniká</div> <div>ANSWER</div>
<div>#132 Chemie</div> <div>Hydroxid vápenatý ($Ca(OH)_2$).</div> <div>Tags: chemický;název;hašené</div> <div>ANSWER</div>	<div>#131 Chemie</div> <div>Je to látka, která vstupuje do chemické reakce, zvyšuje její rychlost, ale sama se při ní trvale nemění.</div> <div>Tags: katalyzátor;látka;vstupuje</div> <div>ANSWER</div>	<div>#130 Chemie</div> <div>Endotermická reakce.</div> <div>Tags: nazývá;reakce;teplo</div> <div>ANSWER</div>
<div>#135 Chemie</div> <div>Je to organická hmota rostlinného nebo živočišného původu, kterou lze využít jako obnovitelný zdroj energie.</div> <div>Tags: biomasa;organická;hmota</div> <div>ANSWER</div>	<div>#134 Chemie</div> <div>Energie uvolněná při štěpení jader atomů (např. uranu) v reaktoru ohřívá vodu, vzniklá pára pohání turbínu, která roztáčí generátor vyrábějící elektrický proud.</div> <div>Tags: princip;fungování;jaderné</div> <div>ANSWER</div>	<div>#133 Chemie</div> <div>Protože při ředění se uvolňuje velké množství tepla, a pokud by se voda lila do kyseliny, mohla by se prudce odpařit a vystříknout žíravou směs.</div> <div>Tags: koncentrovaná;kyselina;sírová</div> <div>ANSWER</div>

#127 | Chemie



Jaký typ chemické vazby vzniká mezi atomy s velkým rozdílem elektronegativit, typicky mezi kovem a nekovem?

QUESTION

#128 | Chemie



Co platí podle zákona zachování hmotnosti pro chemické reakce?

QUESTION

#129 | Chemie



Jak se nazývá reakce, při které se uvolňuje teplo do okolí?

QUESTION

#130 | Chemie



Jak se nazývá reakce, při které se teplo z okolí spotřebovává?

QUESTION

#131 | Chemie



Co je to katalyzátor?

QUESTION

#132 | Chemie



Jaký je chemický název pro hašené vápno?

QUESTION

#133 | Chemie



Proč se musí koncentrovaná kyselina sírová ředit tak, že se kyselina lije do vody, a ne naopak?

QUESTION

#134 | Chemie



Jaký je princip fungování jaderné elektrárny?

QUESTION

#135 | Chemie



Co je to biomasa?

QUESTION

<div>#138 Chemie</div> <div>Je to proces, při kterém bílkovina ztrácí svou přirozenou prostorovou strukturu (terciární a sekundární) a tím i svou biologickou funkci, například vlivem tepla nebo změny pH.</div> <div><div>Tags: denaturace;bílkovin;proces</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#137 Chemie</div> <div>Osmóza.</div> <div><div>Tags: nazývá;molekuly;rozpouštědla</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#136 Chemie</div> <div>Kvašení (fermentace).</div> <div><div>Tags: nazývá;proces;rozkladu</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>
<div>#141 Chemie</div> <div>Škrob.</div> <div><div>Tags: látka;konečným;produktem</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#140 Chemie</div> <div>Glycin.</div> <div><div>Tags: nejjednodušší;aminokyselina;glycin</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#139 Chemie</div> <div>Hlinitá sůl mastných kyselin.</div> <div><div>Tags: používá;plnidlo;dětské</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>
<div>#144 Chemie</div> <div>Je to vedení tepla, při kterém se teplo šíří přímým stykem částic látky bez jejich přemísťování.</div> <div><div>Tags: kondukce;tepla;vedení</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#143 Chemie</div> <div>Kapsaicin.</div> <div><div>Tags: látka;zodpovědná;pálivou</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>	<div>#142 Chemie</div> <div>Glykogen.</div> <div><div>Tags: název;zásobní;polysacharid</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div><div>ANSWER</div></div></div>

#136 | Chemie



Jak se nazývá proces rozkladu složitějších organických sloučenin na jednodušší účinkem mikroorganismů, například při výrobě alkoholu z cukrů?

QUESTION

#137 | Chemie



Jak se nazývá jev, kdy molekuly rozpouštědla (např. vody) procházejí polopropustnou membránou z místa s nižší koncentrací rozpouštěné látky do místa s vyšší koncentrací?

QUESTION

#138 | Chemie



Co je to denaturace bílkovin?

QUESTION

#139 | Chemie



Která sůl se používá jako plnidlo do dětské plastelíny?

QUESTION

#140 | Chemie



Jaká je nejjednodušší aminokyselina?

QUESTION

#141 | Chemie



Která látka je konečným produktem fotosyntézy a slouží jako zásobní polysacharid rostlin?

QUESTION

#142 | Chemie



Jaký je název pro zásobní polysacharid vyšších živočichů, který nacházíme v játrech a svazech?

QUESTION

#143 | Chemie



Která látka je zodpovědná za pálivou chuť chilli papriček?

QUESTION

#144 | Chemie



Co je to kondukce tepla?

QUESTION

<div>#147 Chemie</div> <div><div>+/ .</div></div> <div><div>Tags: oxidační;číslo;sodík</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div></div><div>ANSWER</div></div>	<div>#146 Chemie</div> <div><div>+/ .</div></div> <div><div>Tags: oxidační;číslo;vodík</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div></div><div>ANSWER</div></div>	<div>#145 Chemie</div> <div><div>Hoření.</div></div> <div><div>Tags: nazývá;chemická;reakce</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div></div><div>ANSWER</div></div>
<div>#150 Chemie</div> <div><div>Hydrolýza je rozkladná reakce působením vody, zatímco esterifikace je syntetická reakce, při které z alkoholu a kyseliny vzniká ester a voda.</div></div> <div><div>Tags: rozdíl;hydrolýzou;esterifikací</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div></div><div>ANSWER</div></div>	<div>#149 Chemie</div> <div><div>Slouží jako hlavní zdroj a přenašeč chemické energie v buňkách.</div></div> <div><div>Tags: slouží;biochemii;molekula</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div></div><div>ANSWER</div></div>	<div>#148 Chemie</div> <div><div><div>+// .</div></div></div> <div><div>Tags: oxidační;číslo;vápník</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div></div><div>ANSWER</div></div>
<div>#153 Chemie</div> <div><div>DNA je nositelkou genetické informace, zatímco RNA se podílí na jejím přenosu a realizaci (syntéze bílkovin).</div></div> <div><div>Tags: jakou;funkci;nukleové</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div></div><div>ANSWER</div></div>	<div>#152 Chemie</div> <div><div>Heterocyklické sloučeniny (aminy, pokud obsahují dusík).</div></div> <div><div>Tags: název;sloučeniny;obsahující</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div></div><div>ANSWER</div></div>	<div>#151 Chemie</div> <div><div>Uhličitan vápenatý (<div>CaCO₃</div>).</div></div> <div><div>Tags: chemický;název;vápence</div><div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div></div><div>ANSWER</div></div>

#145 | Chemie



Jak se nazývá chemická reakce, při které látka prudce reaguje s kyslíkem za vzniku tepla a světla?

QUESTION

#146 | Chemie



Jaké oxidační číslo má vodík ve většině sloučenin?

QUESTION

#147 | Chemie



Jaké oxidační číslo má sodík jako prvek 1. skupiny?

QUESTION

#148 | Chemie



Jaké oxidační číslo má vápník jako prvek 2. skupiny?

QUESTION

#149 | Chemie



K čemu slouží v biochemii molekula ATP (adenosintrifosfát)?

QUESTION

#150 | Chemie



Jaký je rozdíl mezi hydrolýzou a esterifikací?

QUESTION

#151 | Chemie



Jaký je chemický název vápence?

QUESTION

#152 | Chemie



Jaký je název pro sloučeniny obsahující uzavřený uhlíkový cyklus, kde je jeden z uhlíků nahrazen jiným atomem (např. dusíkem)?

QUESTION

#153 | Chemie



Jakou funkci mají v těle nukleové kyseliny DNA a RNA?

QUESTION

<div>#156 Chemie</div> <div>Uracil (U).</div> <div><div>Tags: dusíkatá;nahrazuje;thymín</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#155 Chemie</div> <div>Adenin (A), guanin (G), cytosin (C) a thymin (T).</div> <div><div>Tags: čtyři;dusíkaté;nacházejí</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#154 Chemie</div> <div>Z dusíkaté báze, cukru (deoxyribosa nebo ribosa) a zbytku kyseliny fosforečné.</div> <div><div>Tags: jakých;základních;složek</div><div>ANSWER</div></div>
<div>#159 Chemie</div> <div>Hemoglobin.</div> <div><div>Tags: látka;zodpovědná;červenou</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#158 Chemie</div> <div>Polyvinylchlorid.</div> <div><div>Tags: plast;označovaný;zkratkou</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#157 Chemie</div> <div>Je to chemická reakce, při které se velký počet malých molekul (monomerů) spojuje do velkého řetězce (polymeru).</div> <div><div>Tags: polymerace;chemická;reakce</div><div>ANSWER</div></div>
<div>#162 Chemie</div> <div>Ztužování (hydrogenace) tuků.</div> <div><div>Tags: nazývá;proces;kterém</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#161 Chemie</div> <div>Nasycená mastná kyselina má ve svém uhlovodíkovém řetězci pouze jednoduché vazby, zatímco nenasycená má jednu nebo více dvojných vazeb.</div> <div><div>Tags: rozdíl;nasycenou;nenasycenou</div><div>ANSWER</div></div>	<div>#160 Chemie</div> <div>Železnatý iont (Fe^{2+}).</div> <div><div>Tags: kovový;vázan;centru</div><div>ANSWER</div></div>

#154 | Chemie



Z jakých tří základních složek je tvořen nukleotid, základní stavební jednotka nukleových kyselin?

QUESTION

#155 | Chemie



Které čtyři dusíkaté báze se nacházejí v DNA?

QUESTION

#156 | Chemie



Která dusíkatá báze nahrazuje thymin v molekule RNA?

QUESTION

#157 | Chemie



Co je to polymerace?

QUESTION

#158 | Chemie



Jaký plast, označovaný zkratkou PVC, se používá na výrobu potrubí, podlahových krytin nebo okenních rámců?

QUESTION

#159 | Chemie



Která látka je zodpovědná za červenou barvu krve a přenos kyslíku v těle?

QUESTION

#160 | Chemie



Jaký kovový iont je vázán v centru molekuly hemoglobinu?

QUESTION

#161 | Chemie



Jaký je rozdíl mezi nasycenou a nenasycenou mastnou kyselinou?

QUESTION

#162 | Chemie



Jak se nazývá proces, při kterém se kapalné rostlinné oleje přeměňují na tuhé tuky přidáním vodíku na dvojné vazby?

QUESTION

<div>#165 Chemie</div> <div>Aceton (propanon).</div> <div>Tags: nazývá;nejjednodušší;keton</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div></div>ANSWER</div>	<div>#164 Chemie</div> <div>Reakce oxidů síry (SO_x) a dusíku (NO_x) v atmosféře s vodní párou za vzniku kyseliny sírové a dusičné.</div> <div>Tags: proces;zodpovědný;vznik</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div>ANSWER</div>	<div>#163 Chemie</div> <div>Umami.</div> <div>Tags: nazývá;základní;popisovaná</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div></div>ANSWER</div>
<div>#168 Chemie</div> <div>Je to rozklad chemické sloučeniny stejnosměrným elektrickým proudem.</div> <div>Tags: elektrolýza;rozklad;chemické</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div></div>ANSWER</div>	<div>#167 Chemie</div> <div>$C_6H_{12}O_6$.</div> <div>Tags: chemický;vzorec;glukosy</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div></div>ANSWER</div>	<div>#166 Chemie</div> <div>Rostliny, řasy a sinice využívají sluneční energii k přeměně oxidu uhličitého a vody na sacharidy (zdroj energie) a kyslík.</div> <div>Tags: princip;fotosyntézy;rostliny</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div><div></div></div>ANSWER</div>
	<div>#170 Chemie</div> <div>Anoda.</div> <div>Tags: nazývá;elektroda;elektrolýze</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div></div>ANSWER</div>	<div>#169 Chemie</div> <div>Katoda.</div> <div>Tags: nazývá;elektroda;elektrolýze</div> <div><div><div></div><div></div><div></div><div></div></div>ANSWER</div>

#163 | Chemie



Jak se nazývá pátá základní chuť, popisovaná jako 'lahodná' nebo 'masová', kterou způsobuje například glutaman sodný?

QUESTION

#164 | Chemie



Který proces je zodpovědný za vznik kyselých dešťů?

QUESTION

#165 | Chemie



Jak se nazývá nejjednodušší keton, který je běžným rozpouštědlem (např. v odlakovačích na nehty)?

QUESTION

#166 | Chemie



Jaký je princip fotosyntézy?

QUESTION

#167 | Chemie



Jaký je chemický vzorec glukosy, základního monosacharidu?

QUESTION

#168 | Chemie



Co je to elektrolýza?

QUESTION

#169 | Chemie



Jak se nazývá elektroda, na které při elektrolýze probíhá redukce?

QUESTION

#170 | Chemie



Jak se nazývá elektroda, na které při elektrolýze probíhá oxidace?

QUESTION