

Kemija za 8. razred O.Š.

Reaktanti in produkti - Kviz vprašanja

www.otroci.org

Otrokom in staršem prijazna
stran na internetu

Kako imenujemo snovi, ki sodelujejo v kemijski reakciji?

- Produkti
- Reaktanti
- Zmesi

Kako imenujemo snovi, ki nastanejo pri kemijski reakciji?

- Reaktanti
- Elementi
- Produkti

Katera trditev drži za kemijske reakcije?

- Lahko potekajo hitro ali počasi
- Vedno potekajo zelo hitro
- Vedno potekajo samo v vodi

Kateri primer je počasna kemijska reakcija?

- Eksplozija
- Gorenje papirja
- Rjavenje železa

Kaj nastane pri rjavenju železa?

- Rja
- Voda
- Sol

Kateri so reaktanti pri rjavenju železa?

- Samo železo in voda
- Železo, kisik in voda
- Samo kisik in rja

Kateri je produkt pri rjavenju železa?

- Kisik
- Rja
- Železo

Več kot 320 učnih listov kviz vprašanj z rešitvami za predmet KEMIJA – 8. razred je na voljo v naši spletni trgovini: trgovina.otroci.org

© Stran za Otroke <https://www.otroci.org> – Vse pravice pridržane. Izdelek je avtorsko delo in je zaščiten z zakonom o avtorskih pravicah. Nepooblaščenno kopiranje in uporaba v komercialne namene je PREPOVEDANA. Avtor B. Rakovec.

POZOR ! Učni listi so namenjeni samo kot pomoč pri utrjevanju že osvojenega znanja in ne nadomeščajo klasičnega učenja v osnovni šoli. Za eventualne slabe ocene in napake pri izdelavi učnih listov ne odgovarjamo. Uporaba na lastno odgovornost.

Kemija za 8. razred O.Š.

Reaktanti in produkti - Kviz vprašanja

www.otroci.org

Otrokom in staršem prijazna
stran na internetu

Kaj v kemijski enačbi pomeni puščica?

- Da so snovi enake
- Smer reakcije od reaktantov k produktom
- Da reakcija ne poteka

Na kateri strani kemijske enačbe zapisujemo reaktante?

- Na levi strani
- Na desni strani
- Na sredini enačbe

Na kateri strani kemijske enačbe zapisujemo produkte?

- Na levi strani
- Na desni strani
- Pod puščico

Kaj je simbol za železo?

- I
- Z
- Fe

Kaj je simbol za kisik?

- K
- O
- Ki

Kakšna je formula vode?

- HO
- H₂O
- H₂O₂

Kaj pomeni formula rje Fe₂O₃·xH₂O?

- Da rja vsebuje samo železo
- Da rja ne vsebuje vode
- Da rja vsebuje železo, kisik in določeno količino vode

Več kot 320 učnih listov kviz vprašanj z rešitvami za predmet KEMIJA – 8. razred je na voljo v naši spletni trgovini: trgovina.otroci.org

© Stran za Otroke <https://www.otroci.org> – Vse pravice pridržane. Izdelek je avtorsko delo in je zaščiten z zakonom o avtorskih pravicah. Nepooblaščenno kopiranje in uporaba v komercialne namene je PREPOVEDANA. Avtor B. Rakovec.

POZOR ! Učni listi so namenjeni samo kot pomoč pri utrjevanju že osvojenega znanja in ne nadomeščajo klasičnega učenja v osnovni šoli. Za eventualne slabe ocene in napake pri izdelavi učnih listov ne odgovarjamo. Uporaba na lastno odgovornost.

Kemija za 8. razred O.Š.

Reaktanti in produkti - Kviz vprašanja

www.otroci.org

Otrokom in staršem prijazna
stran na internetu

Kateri primer je kemijska reakcija pri vsakdanjem življenju?

- Gorenje sveče
- Taljenje ledu
- Drobljenje kamna

Kaj nastane pri gorenju sveče oziroma voska?

- Samo kisik
- Ogljikov dioksid in voda
- Samo ogljik

Kateri proces je primer kemijske reakcije v rastlinah?

- Izhlapevanje
- Taljenje
- Fotosinteza

Kaj rastline pri fotosintezi proizvajajo?

- Glukoza in kisik
- Samo vodo
- Samo ogljikov dioksid

Kateri je znak kemijske reakcije?

- Sprememba oblike brez nastanka novih snovi
- Drobljenje snovi
- Nastanek plina

Kateri je lahko znak kemijske reakcije?

- Sprememba velikosti kosa snovi
- Sprememba barve
- Samo segrevanje zaradi sonca

Kaj pomeni nastanek oborine?

- Da snov izhlapi
- Da se snov stopi
- Da se iz raztopine izloči trdna snov

Več kot 320 učnih listov kviz vprašanj z rešitvami za predmet KEMIJA – 8. razred je na voljo v naši spletni trgovini: trgovina.otroci.org

© Stran za Otroke <https://www.otroci.org> – Vse pravice pridržane. Izdelek je avtorsko delo in je zaščiten z zakonom o avtorskih pravicah. Nepooblaščenno kopiranje in uporaba v komercialne namene je PREPOVEDANA. Avtor B. Rakovec.

POZOR ! Učni listi so namenjeni samo kot pomoč pri utrjevanju že osvojenega znanja in ne nadomeščajo klasičnega učenja v osnovni šoli. Za eventualne slabe ocene in napake pri izdelavi učnih listov ne odgovarjamo. Uporaba na lastno odgovornost.