

Kemija za 8. razred O.Š.

Kemijske enačbe - Kviz vprašanja

www.otroci.org

Otrokom in staršem prijazna
stran na internetu

Zakaj je urejanje kemijskih enačb pomembno?

- Ker spremeni barvo snovi
- Ker pomaga razumeti, kako se ohranja masa med reakcijo
- Ker poveča hitrost reakcije

Kaj morata imeti leva in desna stran urejene kemijske enačbe enako?

- Število atomov posameznih elementov
- Število molekul vode
- Število različnih snovi

Kaj pomeni zapis reaktanti → produkti?

- Produkti se spremenijo v reaktante
- Reaktanti izginejo brez sledi
- Reaktanti se pretvorijo v produkte

Kaj so reaktanti?

- Snovi, ki nastanejo pri reakciji
- Snovi, ki vstopajo v kemijsko reakcijo
- Snovi, ki reakcijo ustavijo

Kaj so produkti?

- Snovi, ki vstopajo v reakcijo
- Simboli elementov
- Snovi, ki nastanejo med reakcijo

Kaj predstavlja simbol H v kemiji?

- Helij
- Vodik
- Živo srebro

Kaj predstavlja simbol O v kemiji?

- Ogljik
- Ozon
- Kisik

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.

Kaj predstavlja formula H_2O ?

- Vodo
- Kisik
- Vodik

Kako zapišemo neurejeno enačbo nastanka vode iz vodika in kisika?

- $H_2 + O \rightarrow H_2O_2$
- $2 H_2 + O_2 \rightarrow 2 H_2O$
- $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$

Koliko atomov vodika je na levi strani enačbe $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$?

- 1
- 4
- 2

Koliko atomov kisika je na desni strani enačbe $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$?

- 1
- 2
- 4

Kako pravilno uredimo enačbo za nastanek vode?

- $H_2 + 2 O_2 \rightarrow H_2O$
- $2 H_2 + O_2 \rightarrow 2 H_2O$
- $2 H_2 + 2 O_2 \rightarrow H_2O$

Zakaj moramo kemijske enačbe urejati?

- Ker tako lepše izgledajo
- Zaradi zakona o ohranitvi mase
- Ker se s tem spremeni formula snovi

Kaj pravi zakon o ohranitvi mase?

- Masa produktov je vedno večja od mase reaktantov
- Masa se med reakcijo izgubi
- Masa reaktantov je enaka masi produktov

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

Kemija za 8. razred O.Š.

Kemijske enačbe - Kviz vprašanja

www.otroci.org

Otrokom in staršem prijazna
stran na internetu

Kaj dodajamo pred kemijske formule, da uredimo enačbo?

- Koeficiente
- Podčrtaje
- Elektrone

Kakšni morajo biti koeficienti v urejeni enačbi?

- Decimalna števila
- Največja možna števila
- Najmanjša možna cela števila

Kateri je prvi korak pri urejanju kemijske enačbe?

- Zapis neurejene enačbe
- Dodajanje vode
- Izračun mase produkta

Kaj naredimo po zapisu neurejene enačbe?

- Vedno podvojimo vse koeficiente
- Preštajemo atome na obeh straneh
- Izbrišemo produkte

Kaj moramo narediti po urejanju enačbe?

- Spremeniti simbole elementov
- Dodati agregatno stanje samo na levo stran
- Preveriti, ali je število atomov enako na obeh straneh

Katera enačba pravilno prikazuje reakcijo NaOH in H₂SO₄?

- NaOH + H₂SO₄ → NaSO₄ + H₂O
- 2 NaOH + H₂SO₄ → Na₂SO₄ + 2 H₂O
- NaOH + H₂SO₄ → Na₂SO₄ + H₂O

Koliko atomov natrija je v produktu Na₂SO₄?

- 1
- 2
- 4

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.