ZRAK – zadatci za ponavljanje

1. Što su oksidi i kako nastaju?
2. Koliko je grama kisika potrebno za gorenje 3,0 grama sumpora ako se tom reakcijom dobije 6,0 g plina sumporova(IV) oksida?

1. Reakciju gorenja sumpora prikaži jednadžbom kemijske reakcije

1. Ispiši reaktante i produkte ove kemijske reakcije.
2. REAKTANTI:
3. PRODUKTI:
4. Je li prikazana kemijska reakcija kemijska analiza ili kemijska sinteza? Obrazloži odgovor-.
5. Je li reakcija gorenja sumpora endotermna ili egzotermna promjena? Obrazloži odgovor.
6. Imenuj reagens za vodu. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Imenuj reagens za dokazivanje ugljikova dioksida. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4. Opisane promjene prikaži jednadžbama kemijskih reakcija.

 a) Zagrijani kalcij na temperaturi iznad 300 °C on burno reagira s kisikom dajući oksid, čvrstu tvar bijele boje.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 b) Reakcijom dušika i vodika pod visokim tlakom i temperaturom nastaje plin amonijak.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5. Poveži upotrebu i naziv plina tako da slovo ispred upotrebe upišeš na crtu pored naziva plina. Na jednu crtu možeš upisati više slova i jedno slovo možeš upisati na više crta.

 a) gorenje

 b) zavarivanje KISIK: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 c) konzerviranje VODIK: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 d) medicina e) disanje DUŠIK: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6.Poveži svojstva i naziv plina tako da slovo ispred svojstva upišeš na crtu pored naziva plina.

 **A** teži od zraka

 **B** gori

 **C** ne podržava gorenje \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ VODIK

 **D** lakši od zraka

 **E** ne gori \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ KISIK

 **F** podržava gorenje

|  |
| --- |
| 7. Izračunaj volumni udio vode u 150 mL smjese ako je pomiješano 50 mL ulja s vodom. |
| Za smjesu iz 7. zadatka odredi:VRSTA SMJESE: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_KVALITATIVNI OPIS: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_KVANTITATIVNI OPIS: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |

**8. Zaokruži .**

Kisik je plin teži od zraka. T N

Kisik je plin plavičaste boje. T N

Kisik proizvode biljke u procesu staničnog disanja. T N

Kisik koriste živa bića u procesu disanja. T N