

Kontrolltöö nr 3. Hapnik ja vesinik, nende tuntumaid ühendeid

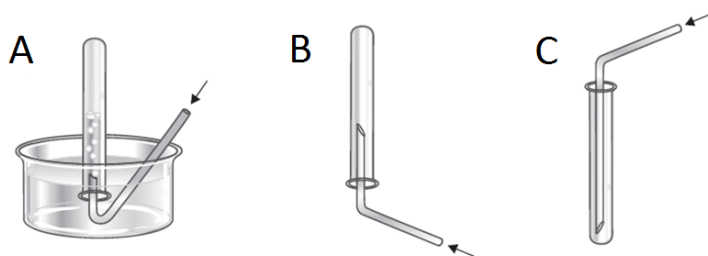
1. Selgita mõisteid.

- Oksiid
- Oksüdatsiooniaste
- Ühinemisreaktsioon
- Põlemisreaktsioon

2. Täida tööülesanded.

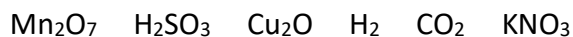
- Tõmba ring ümber õhus kõige levinuma väärisgaasi valemile.
 O_2 Ar CO_2 N_2 H_2 NO_2
- Kirjuta selle gaasi valem, mida on õhus kõige rohkem.
- Kirjuta 3 hapniku omadust.

3. Millised meetodid sobivad, millised ei sobi vesiniku kogumiseks. Kirjuta tähe järel „sobib“ või „ei sobi“. Põhjenda iga valikut!



Meetodi sobivus	Põhjendus
A	
B	
C	

4. Määra kõikide elementide oksüdatsiooniastmed järgmistes ainetes.



5. Kirjuta oksiidide nimetused.

- MgO _____
- SO_3 _____
- CuO _____
- Ni_2O_3 _____
- P_4O_6 _____

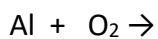
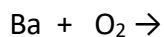
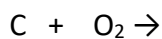
6. Kirjuta oksiidide valemid.

- a. kaaliumoksiid
- b. kroom(II)oksiid
- c. tina(IV)oksiid
- d. kaltsiumoksiid
- e. dilämmastiktrioksiid

7. Too näide kahest metallioksiidist ja kahest mittemetallioksiidist, mis on argielus tähtsad. Kirjuta oksiidide valem ja nimetus, lisa kasutusala / tähtsus.

Oksiidi valem	Oksiidi nimetus	Tähtsus / kasutusala

8. Lõpeta reaktsioonivõrrandid ja tasakaalusta need! Kirjuta saadusainete nimetused.



9. Kirjuta muundumisi iseloomustavatele skeemidele või tekstidele vastavad reaktsioonivõrrandid ja tasakaalusta need.

- a. $\text{Cu} + \text{hapnik} \rightarrow \text{vask(II)oksiid}$
- b. kolm süsiniku aatomit ühinevad nelja vesiniku molekuliga, andes ühe propaani molekuli, mis koosneb kolmest süsiniku ja kaheksast vesiniku aatomist