

## Tunnikontroll. Metallide reageerimine hapete lahustega

1. Koosta ja tasakaalusta reaktsioonivõrrandid

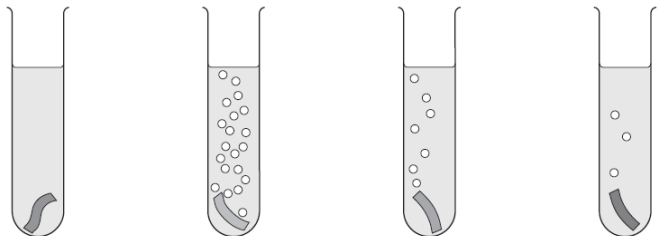
- Al + süsihape \_\_\_\_\_
- Ca + fosforhape \_\_\_\_\_
- K + väävlishape \_\_\_\_\_
- Al + vesinikkloriidhape \_\_\_\_\_
- Li + divesiniksulfiidhape \_\_\_\_\_
- Fe + väävelhape \_\_\_\_\_

2. Jaota järgmised metallid aktiivseteks, keskmise aktiivsusega ja väheaktiivseteks.

Zn, Li, Pt, Na, Hg, Fe, Au, K, Ag, Ca

- aktiivsed metallid \_\_\_\_\_
- keskmise aktiivsusega metallid \_\_\_\_\_
- väheaktiivsed metallid \_\_\_\_\_

3. Katseklaasidesse pandi kullast, tsingist, magneesiumist ja rauast plekiribad ning lisati toatemperatuuril võrdne ruumala sama kontsentratsiooniga lahjendatud väävelhappe lahust. Kirjuta iga katseklaasi alla vastava metalli valem.



\_\_\_\_\_

4. Lõpeta reaktsioonivõrrand soolhappe ja tsingi vahelisest reaktsioonist.



Määra kõikide elementide oksüdatsiooniastmed ja kirjuta elektronide üleminekuvõrrandid, näidates redutseerija ja oksüdeerija, oksüdeerumise ja redutseerumise.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_