**TULOSTEN KÄSITTELY, TULKINTA JA JOHTOPÄÄTÖKSET**

Mittaustulokset:

Havainnot:

1. Kirjoita suolahapon ja natriumvetykarbonaatin välisen reaktion tasapainotettu reaktioyhtälö olomuotomerkintöjä käyttäen. Hyödynnä kokeen aikana tekemiäsi havaintoja tuotteiden päättelyssä
2. Laske kummankin lähtöaineen ainemäärä.
3. Ratkaise tasapainotetun reaktioyhtälön kertoimien ja lähtöaineiden ainemäärien avulla kumpi lähtöaineista on reaktion rajoittava tekijä.
4. Ratkaise tasapainotetun reaktioyhtälön kertoimien ja kohdassa 3. ratkaistun rajoittavan tekijän ainemäärän avulla tuotetun kiinteän aineen teoreettinen saanto grammoina
5. Laske kiinteän aineen todellinen saanto punnitustulosten perusteella
6. Ratkaise tuotetun aineen prosentuaalinen saanto. Pyöristä vastaus kokonaisluvuksi
7. Mainitse yksi tekijä, joka saattoi vaikuttaa siihen, että saantoprosentti ei välttämättä ole 100 %
8. Mitä tapahtui suolahapon tai natriumvetykarbonaatin ylimäärälle?