Następnie **s**korzystajcie z podręcznika str. 211 oraz krótkiego filmu na https://www.youtube.com/watch?v=CoVAwxqnp1U

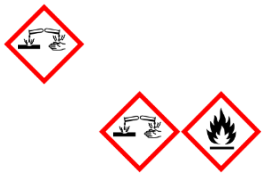
I uzupełnij schematy doświadczeń:

Doświadczenie 32. Otrzymywanie wodorotlenku sodu w reakcji sodu z wodą

a) Zweryfikuj prawdziwość hipotezy:

Sód reaguje z wodą.

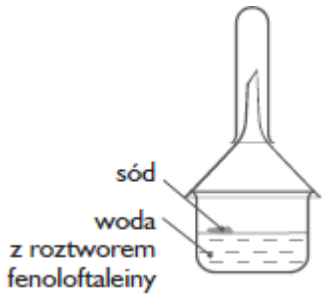
Napisz nazwy szkła laboratoryjnego użytego w doświadczeniu chemicznym przedstawionym na schemacie. Zapisz obserwacje i sformułuj wniosek.



Doświadczenie wykonuj pod wyciągiem (dygestorium) w okularach ochronnych.

Szkło laboratoryjne wykorzystane w doświadczeniu chemicznym:_____
_____.

Schemat:



Obserwacje:_____
_____.

Wniosek:_____
_____.

Zaproponowana hipoteza **była** / **nie była** prawdziwa, ponieważ___
_____.

b) Wyjaśnij, dlaczego sód przechowuje się w nafcie i w jaki sposób należy go przygotować przed użyciem w doświadczeniu.

Wyjaśnienie:_____
_____.

14.05.2020r. /czwartek/

Temat: Wodorotlenek wapnia.

Otwórz podręcznik na stronie 216 i zapoznaj się z treścią tematu lekcji. Następnie wykonaj opisy doświadczenia, na podstawie podręcznika (doświadczenie 34 str. 216).

Doświadczenie 34. Otrzymywanie wodorotlenku wapnia w reakcji tlenku wapnia z wodą
a) Narysuj schemat, zapisz obserwacje oraz sformułuj wniosek.

Schemat:

Instrukcja: Do probówki z wodą z dodatkiem roztworu fenoloftaleiny dodaj tlenku wapnia. Zawartość probówki wymieszaj bagietką.

Obserwacje:_____
_____.

Wniosek:_____
_____.

b) Uzupełnij równania reakcji chemicznych otrzymywania wodorotlenków wapnia, sodu i potasu. Uzgodnij współczynniki stechiometryczne. Określ rodzaj przedstawionych reakcji chemicznych (reakcja syntezy, reakcja analizy, reakcja wymiany).

_____CaO + _____ → _____$Ca(OH)_2$
_____Na_2O + _____ → _____$NaOH$
_____K_2O + _____ → _____KOH

c) wyjaśnij pojęcia:

- **Woda wapienna**
- **Wapno palone**
- **Wapno gaszone**
- **Gaszenie wapna**