

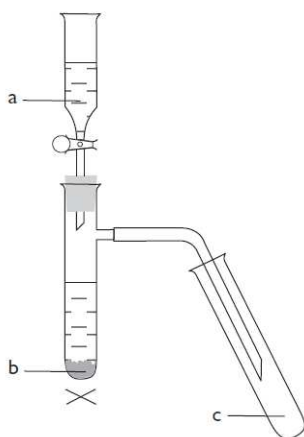
Karta charakterystyki kwasu chlorowodorowego

.....

imię i nazwisko ucznia

 data klasa

- Nazwa substancji:
- Wzór sumaryczny:, wzór strukturalny:
- Rodzaj kwasu: *tlenowy / beztlenowy*.
(skreśl niewłaściwe określenie)
- Opisz schemat doświadczenia. Zapisz obserwacje i sformułuj wniosek.



- a -
 b -
 c -

Obserwacje:

Wniosek:

- Korzystając z tablic chemicznych, porównaj gęstość chlorowodoru z gęstością powietrza.

Gęstość chlorowodoru wynosi

Gęstość powietrza wynosi

Chlorowódor jest: *lżejszy od powietrza / cięższy od powietrza*.
(skreśl niewłaściwe określenie)

- Barwa roztworu kwasu: Maksymalne stężenie roztworu kwasu:

- Rozpuszczalność w wodzie: *bardzo dobra / słaba / nierozpuszczalny*.

(skreśl niewłaściwe określenie)

- Równanie reakcji otrzymywania chlorowodoru:

- Równanie ilustrujące sposób otrzymywania kwasu chlorowodorowego z chlorowodoru:

- Uzupełnij tabelę.

Nazwa kwasu	Wzór sumaryczny kwasu	Liczba atomów wodoru we wzorze kwasu	Wartościowość atomu wodoru	Wartościowość reszty kwasowej
.....

11. Masa cząsteczkowa chlorowodoru:

12. Skład procentowy (procent masowy) pierwiastków chemicznych w kwasie:

%H =, %HCl =

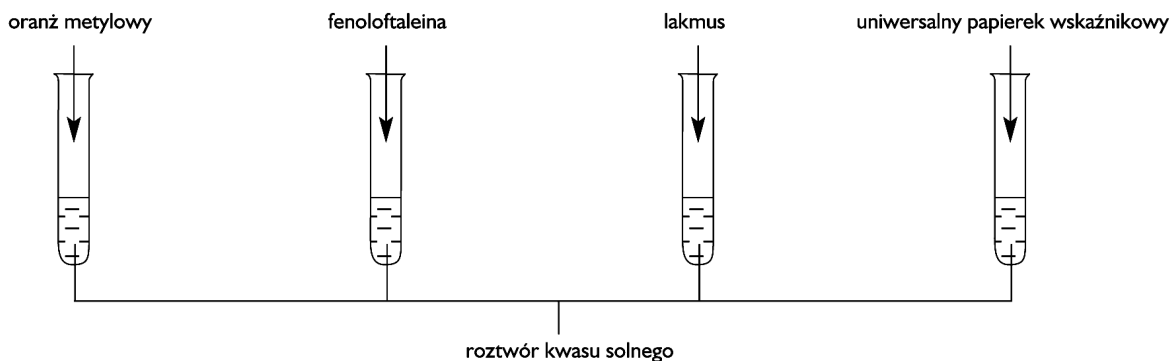
13. Stosunek masowy pierwiastków w HCl: $\frac{m_H}{m_{Cl}}$ =

14. Przygotuj zestaw do doświadczenia zgodnie z jego ilustracją na s. 12 podręcznika. Badaną substancją jest rozcieńczony roztwór kwasu solnego.

15. Roztwór kwasu chlorowodorowego *przewodzi prąd elektryczny / nie przewodzi prądu elektrycznego.*
(skreśl niewłaściwe określenie)

16. Kwas chlorowodorowy *jest elektrolitem / jest nieelektrolitem.*
(skreśl niewłaściwe określenie)

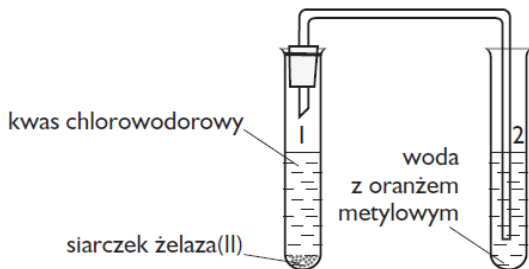
17. Wykonaj doświadczenie przedstawione na schemacie.



18. Zaobserwuj, jak podane wskaźniki zmieniają barwę w roztworze kwasu solnego i uzupełnij tabelę.

Wskaźniki kwasowo-zasadowe	Oranż metylowy	Fenoloftaleina	Lakmus	Uniwersalny papierek wskaźnikowy
Barwa roztworu kwasu w obecności wskaźnika

Uzupełnij opis schematu doświadczenia i zapisz obserwację. Napisz równanie reakcji chemicznej na podstawie podanego zapisu słownego. We wzorze sumarycznym produktu gazowego podkreśl resztę kwasową i zapisz jej wartościowość.



Obserwacje:
.....
.....

Wniosek: Siarkowodor rozpuszcza się w wodzie, tworząc kwas siarkowodorowy.

siarczek żelaza(II) + kwas chlorowodorowy → chlorek żelaza(II) + siarkowodor

Równanie reakcji chemicznej: