**Drodzy Uczniowie,**

Proszę przeczytaj kolejny temat z podręcznika str. 161-167. Następnie przepisz do zeszytu i uzupełnij poniższą notatkę (**poleceń nie przepisujcie**). Proszę nie odsyłać kart pracy. Będą sprawdzone   
w odpowiednim czasie. W przypadku wątpliwości, pytań proszę pisać do mnie mpiatek020@gmail.com

**Temat. Kwas metanowyi etanowy.**

1.Wzór sumaryczny oraz właściwości fizyczne i chemiczne kwasu metanowego.

Wzór sumaryczny \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |
| --- | --- |
| właściwości fizyczne kwasu metanowego | Właściwości chemiczne kwasu metanowego |
|  |  |

2**.** *Wpisz kod* **C8Z9HL** *na* **docwiczenia.pl***i obejrzyj film.*

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 28. Badanie właściwości kwasu etanowego** |  |
| 1. **Narysuj schemat.** |
| 1. **Określ barwę, jaką oranż metylowy przyjmie w roztworze – zamaluj prostokąt odpowiednim kolorem.**  |  | | --- | |  | |  |

**Wniosek:** W wodnym roztworze kwasu etanowego **………………….**proces dysocjacji jonowej. W wodnym roztworze kwasu etanowego występują kationy **…………** i aniony **……..**......................

**3.***Wpisz kod***C8VUA8***na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film*.

|  |  |
| --- | --- |
| **Obserwacje:** Reakcja chemiczna \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.  Probówka \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.  Po zbliżeniu do wylotu probówki zapalonego łuczywa \_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.  **Wniosek:**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Równanie reakcji chemicznej:**  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | **Schemat:** |

**4.***Wpisz kod***C8QCY6***na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film*.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Doświadczenie 30. Reakcja kwasu etanowego z zasadą sodową**   1. **Określ barwę, jaką fenoloftaleina przyjmie w roztworze zasady sodowej, a także po dodaniu do niego roztworu kwasu etanowego – zamaluj prostokąty odpowiednimi kolorami lub wpisz:** *bezbarwny***.**  |  |  | | --- | --- | | Barwa fenoloftaleiny w roztworze NaOH |  | | Barwa fenoloftaleiny po dodaniu roztworu kwasu etanowego do NaOH |  | |  |
| **Schemat:** |
| 1. **Równanie zachodzącej reakcji chemicznej w formach: cząsteczkowej i jonowej.** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_   \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |

**5.***Wpisz kod***C8GRVC***na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film*.

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 31. Reakcja kwasu etanowego z tlenkiem miedzi(II)**   1. **Określ barwę roztworu w probówce przed umieszczeniem jej w płomieniu palnika i po kilku minutach ogrzewania – zamaluj prostokąty odpowiednimi kolorami lub wpisz:***bezbarwny***.** |  |
| |  |  | | --- | --- | | Barwa roztworu w probówce przed umieszczeniem jej w płomieniu palnika |  | | Barwa roztworu w probówce po kilku minutach ogrzewania |  |  1. **Równanie zachodzącej reakcji chemicznej.**   \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | **Schemat:** |

**6.**

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 32. Badanie palności kwasu etanowego** |  |
|  |
| **Zaznacz odpowiedni schemat, zapisz obserwacje, sformułuj wniosek i zapisz równanie reakcji spalania całkowitego.**  **Schemat:** | |

**Obserwacje:**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Wniosek:**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Równanie reakcji chemicznej:**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_