**Witam moich niestrudzonych Chemików 😊 przygotowałam krótki test z zadaniami , rozwiązanie ich może Was przybliżyć do szóstki ze sprawdzianu 😊 spróbujcie 😊 za rozwiązany test plusik w moim dzienniczku 😊 tesy można sobie wydrukować i przynieść rozwiązany gdy wrócimy do szkoły lub wysłać na adres** **magdalena.ignaciksp@gmail.com** **😊 i wreszcie jakaś piękna żaba dla Was, bo jak wyglądają moje rysunki na tablicy to wszyscy wiecie… 😊 I niech zdrowie będzie z Wami 😊**

**Alkany,alkeny,alkiny**

1. **Podkreśł wzór sumaryczny związku nieorganicznego**. 1 p.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** H2CO3 | **B.** CH3COONa | **C.** HCOOH | **D.** CH4 |

*Informacja do zadań 2.−3.*

Przeprowadzono doświadczenie chemiczne przedstawione na schemacie.



1. **Podkreśl numery probówek, w których zaszła reakcja chemiczna.** 1 p.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 1, 2 | **B.** 2, 3 | **C.** 1, 3 | **D.** 1, 2, 3 |

1. **Podkreśl. numery probówek, do których dodano związek nienasycony.** 1 p.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 1, 3 | **B.** 1,2, 3 | **C.** 2, 3 | **D.** 1, 2 |

1. **Zaznacz poprawny zapis równania reakcji spalania niecałkowitego butanu.** 1 p.
2. C4H6 + 3 O2 → 3 CO + 4 H2O
3. C4H8 + 2 O2 → 4 C + 4 H2O
4. 2 C4H10 + 5 O2 → 8 C + 10 H2O
5. 2 C4H10 + 13 O2 → 8 CO2 + 10 H2O
6. Oceń prawdziwość podanych zdań. **Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.** 1 p.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **1.** | Etan jest gazem bezbarwnym, bezwonnym, dobrze rozpuszczalnym w wodzie. | **P** | **F** |
| **2.** | Etan jest głównym składnikiem gazu ziemnego. | **P** | **F** |

1. **Zaznacz poprawne uzupełnienie zdania** (A−B) **oraz jego uzasadnienie** (I−III)**.** 1 p.

Eten

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **A.** odbarwia wodę bromową, | ponieważ | **I.** jest związkiem nasyconym. |
| **B.** nie odbarwia wody bromowej, | **II.** jest związkiem nienasyconym. |
| **III.** ma wiązanie potrójne. |

1. **Zaznacz wzór węglowodoru, który należy do szeregu homologicznego alkenów.** 1 p.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** | **B.** | **C.** | **D.** |
|  |

1. W procesie destylacji ropy naftowej otrzymano węglowodór *X*, który jest związkiem nasyconym i zawiera
24 atomy wodoru w cząsteczce.**Napisz wzór sumaryczny węglowodoru *X*:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 1 p.
2. **Określ stan skupienia węglowodoru, który jest związkiem nasyconym o 3 atomach węgla w cząsteczce:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_1 p.
3. Do dwóch probówek z wodą bromową dodano: do 1. − etenu, a do 2. – etynu. **Napisz równania reakcji chemicznych zachodzących w każdej z tych probówek.** 2 p.

**Probówka 1.:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ **Probówka 2.:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Oblicz zawartość procentową pierwiastków –** węgla i wodoru w cząsteczce heksenu.
2. **Stosunek masowy węgla do wodoru w pewnym węglowodorze wynosi 7:**1. Wyznacz wzór podanego węglowodoru..