Теория горения и взрыва

1. Уравнение горения пропанола в воздухе

1. C6H14 + 9,5O2 — 6CO2 + 7H2O
2. C6H12 + 9O2 — 6CO2 + 6H2O.
3. C3H7OH + 4,5O2 = 3CO2 + 4H2O
4. 2C6H14 +19O2=12CO2+14H2O

Правильный ответ: C3H7OH + 4,5O2 = 3CO2 + 4H2O

2. Теория цепных реакций была разработана

1. Семенов;
2. Иванов;
3. Померанцев
4. Левин;

Правильный ответ: Семенов;

3. При горении каких веществ не происходит выбросов?

1. анилина
2. нефти;
3. природного газа
4. влажного мазута

Правильный ответ: нефти;

4. Для измерения избыточного давления используют прибор

1. нет правильного ответа
2. манометр;
3. барометр-анероид;
4. газовый счетчик;

Правильный ответ: манометр;

5. Тепловая теория самовоспламенения газовых смесей была разработана

1. Семеновым;
2. Зельдовичем;
3. Ломоносовым;
4. Арренниусом

Правильный ответ: Семеновым;

6. Какое вещество используют для тушения факела этилена

1. O2;
2. CO;
3. HCL
4. CO2;

Правильный ответ: CO2;

7. Удельная теплота сгорания условного топлива равна

1. 200 000 кДж/кг;
2. 29 300 кДж/кг;
3. 40 000 кДж/кг
4. 55 000 кДж/кг;

Правильный ответ: 29 300 кДж/кг;

8. Кто автор зависимости, по которой определяют концентрационные пределы воспламенения

1. Ле Шателье;
2. Семенов;
3. Зельдович
4. Аррениус;

Правильный ответ: Семенов;

9. Самовозгорание метилового спирта происходит при контакте с

1. металлическим натрием;
2. кислородом;
3. серной кислотой;
4. пероксидом натрия

Правильный ответ: пероксидом натрия

10. Процентное содержание кислорода в воздухе составляет

1. 45 % об.
2. 79 % об.;
3. 21 % об.;
4. 100% об.;

Правильный ответ: 21 % об.;

11. Продукты полного сгорания топлива представлены в ряду

1. CO, CI2, H2O
2. нет правильного ответа
3. CO2, H2O, HCI
4. H2S, NH3OH, HClO

Правильный ответ: CO2, H2O, HCI

12. Горение, протекающее при недостатке окислителя, называется

1. полное;
2. кинетическое
3. неполное;
4. смешанное;

Правильный ответ: неполное;

13. Значимый вклад в развитие теории горения внес отечественный ученый

1. Петров;
2. Хитрин;
3. Зельдович;
4. Семенов;

Правильный ответ: Семенов;