**ПЛАН РАДА ЗА ПЕРИОД ОД 11. 05. 2020. - 15. 05. 2020.**

Пратити наставу на РТС-у , записивати дате наставне садржаје у свескама.

Научити нову наставну јединицу: **Количина супстанце. Моларна маса**

Уџбеник стр.154-156

Одговорити на питања и задатке

1. Допуни реченице:

а)Хемијске реакције се представљају \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

б) Полазне супстанце у хемијској реакцији називају се \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

в) Супстанце добијене у хемијској реакцији називају се \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. У једначини хемијске реакције пишу се са\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ стране хемијске једначине.

г) Стрелица која се у једначини хемијске реакције пише између \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ и\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ приказује \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ реакције.

2. Заокружи слова испред тачних тврдњи:

а) Закон одржања масе открио је Жозеф Пруст.

б) У затвореном систему укупна маса реактаната једнака је укупној маси реакционих производа реакције.

в) Закон одржања масе је доказ да се материја не може уништити, нити створити, може само променити облик.

3. У реакцији 14g сумпора и кисеоника добијено је 28g сумпор(IV)-оксида. Колико грама кисеоника је реаговало?

4. Израчунај однос маса елемената у следећим једињењима:

Ar(Ca)=40, Ar(O)=16, Ar(H)=1, Ar(C)=12, Ar(Fe)=56, Ar(Mg)=24, Ar(S)=32.

а)CaO б) H2O в) CO2 г)Fe2O3 д) MgSO4 ђ) CaCO3

5. Одреди коефицијенте у следећим једначинама хемијских реакција и поред једначине упиши да ли се ради о анализи или синтези.

а )Cu + S8 → CuS \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

б) BaCO3 → BaO + CO2  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

в) P4 + O2 → P2O5 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

г) NaClO3 → NaCl + O2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

д) KI + Cl2 → KCl + I2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

ђ) CO + O2 → CO2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

е) H2CO3 → H2O + CO2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

ж )Zn + HCl → ZnCl2 + H2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6. Запиши и изједначи једначине датих хемијских реакција.

а) амонијак → азот + водоник

б) водоник + хлор → хлороводоник

в) натријум + кисеоник → натријум-оксид

г) сумпор(IV)-оксид + кисеоник → сумпор(VI)-оксид

д) метан + кисеоник → угљеник(IV)-оксид + вода

**Објашњења домаћег задатка од 04 .05. 2020.**

**1**. Допуни започете изразе:

а) Хемијска синтеза је хемијска реакција у којој се од две или више супстанци добија нова супстанца

са другачијим својствима.

б)Реактанти хемијске реакције су полазне супстанце у хемијској реакцији и пишу се са леве стране хемијске једначине.

в) Прустов закон гласи: Eлементи се међусобно једине у сталним масеним односима. Састав једињења је сталан, без обзира на начин на који је оно добијање.

2. У реакцији 7 грама азота и кисеоника настаје 28 грама једињења. Колико грама кисеоника изреагује ? m(O)= 28g-7g=21g

3. Израчунај однос маса елемената у датим једињењима:

Формула показује и однос броја атома у једињењу. Како је Релативна молекулска маса стална, то значи да је однос маса елемената у једињењу сталан.

а) Na2SO4 Ar(Na)=23 Ar(S)=32 Ar(O)=16

2∙ Аr(Na) : Ar(S) : 4∙ Ar(O) = 2 ∙23 : 32 : 4∙16 = 46 : 32 : 64

Однос маса елемената Na, S и O добијамо скраћивањем до најмањих целих бројева.

46 : 32 : 64

23 : 16 : 32

б) MgO Ar(Mg)=24 Ar(O)=16

24 : 16

12 : 8

6 : 4

3 : 2

4. Запиши и изједначи једначине датих хемијских реакција:

а) хлор + кисеоник хлор(VII)-оксид 2 Cl2 + 7 O2 →2 Cl2O7 синтеза

б) алуминијум + јод алуминијум- јодид 2 Al +3 I2 → 2 AlI3 синтеза

г) жива(II)-оксид жива + кисеоник 2 HgO → 2 Hg + O2 анализа

пoред једначине напиши којој врсти хемијских реакција припада

5. Заокружи ДА ако је исказ тачан или НЕ ако је нетачан

а) Током хемијске промене увек настаје талог ДА НЕ

б) Реактанти у реакцији синтезе могу бити само елементи ДА НЕ

в) Хемијска једначина има квалитативно и квантитативно значење ДА НЕ

6. Дате су једначине хемијских реакција:

а) C2H4 + 3O2 2 CO2 + 2 H2O

б) Mg + 2 H2O Mg(OH)2 + H2

в) HCl + NaOH NaCl + H2O

а)изједначи једначине хемијских реакција( одреди коефицијенте)

б ) подвуци производе у датим једначинама хемијских реакција

Одељење: VII1

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | Задатак  бр.1 | Задатак  бр.2 | Задатак  бр.3 | Задатак  бр.4 | Задатак  бр.5 | Задатак  бр.6 |  |
| 1.Филип  Бојић | + | + | + | + | + | С2Н4 уместо  СаН4 |  |
| 2. Магдалена  Ђуровић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 3.Јован  Јеремић | + | + | + | + | + | С2Н4 уместо  СаН4  Производи?? |  |
| 4. Бошко  Југовић | + | + | + | \_ | + | а)- |  |
| 5. Дарија  Козица |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 6.Вера  Маглов | + | + | + | в)- анализа | + | С2Н4 уместо  СаН4 |  |
| 7. Ана  Максимовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 8. Емин  Мандал | + | + | + | в)-анализа | + | а)-С2Н4 уместо  СаН4  б)-формуле производа  в)??  производи?? |  |
| 9. Софија  Марјановић | + | + | + | + | + | С2Н4 уместо  СаН4 |  |
| 10. Рејхан  Мемић | + | + | б)- | б)-формула произвиданије добро написана | + | а)С2Н4 уместо  СаН4  в)- формула  НаОН |  |
| 11. Драган  Милинковић | + | + | + | б)-формула произвиданије добро написана  в)- анализа | + | С2Н4 уместо  СаН4 |  |
| 12. Јелена  Милинковић | + | + | + | + | + | С2Н4 уместо  СаН4 |  |
| 13. Матија  Милићевић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 14. Саша  Недовић | + | + | + | + | + | С2Н4 уместо  СаН4 |  |
| 15. Мићо  Пешовић | + | + | + | б)- није добро написана формула производа. | + | С2Н4 уместо  СаН4  производи?? |  |
| 16. Наталија  Поповић | + | + | б)- | б)-формула произвида није добро написана  в)- анализа | б)- | а)-С2Н4 уместо  СаН4  б)-формуле производа  в)??  производи?? |  |
| 17. Андреа Рађеновић | + | + | а)- | Нису добро хемијском симболиком записане супст. Врста реакција добра | а)- б)- | + |  |
| 18.Огњен  Раковић | + | + | + | а)- б)- нису добро хемијском симболиком записане супс.  в)-анализа | + | а)-С2Н4 уместо  СаН4  б)-формуле производа  производи?? |  |
| 19. Армин  Салкановић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 20. Никола  Симовић | + | \_ | + | + | б)- | С2Н4 уместо  СаН4 |  |
| 21. Василије  Сладоје | + | + | + | б)-формула произвиданије добро написана  в)- анализа | + | а)-С2Н4 уместо  СаН4  б)-формуле производа  производи??  в)- |  |
| 22. Стојадинов  Богдан |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 23. Ана  Томић | + | + | + | + | + | + |  |
| 24. Керим  Хрустемовић | + | + | + | а)- | + | С2Н4 уместо  СаН4 б)производи  ?? |  |
| 25.Мехмед  Хрустемовић | + | + | + | а)- | + | С2Н4 уместо  СаН4 б)производи  ?? |  |
| 26.Борис  Шалипур | а)- синтеза?? | + | + | једначине хемијских реакција?? | + | производи?? |  |
| 27.Асја  Шеховић | + | + | + | + | + | а)-С2Н4 уместо  СаН4  б)-формуле производа  производи?? |  |

Одељење: VII2

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | Задатак  бр.1 | Задатак  бр.2 | Задатак  бр.3 | Задатак  бр.4 | Задатак  бр.5 | Задатак  бр.6 |  |
| 1. Анастасија  Бекоња |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 2. Игор  Вајић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 3. Филип  Докмановић | + | ?? | а)- | \_ | + | \_ |  |
| 4. Марија  Дрчелић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. Емилија  Дерикоњић | б)?? | + | + | в)-формуле производа | + | + |  |
| 6. Азра  Исламагић | + | + | б)- | а)-формула производа | а)- | а) 3О2 б)2Н2О  в)без изједначавања |  |
| 7. Наталија  Клисура |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 8. Лејла  Кукић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 9. Лана  Лончар |  |  |  |  |  |  | + |
| 10. Андреј  Новаковић | б)- | + | + | а)- | + | производи  ?? |  |
| 11. Матеја  Пешовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 12. Михајло  Пријовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 13. Лазар  Радовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 14. Тијана  Радовић | + | + | \_ | \_ | ?? | а)- б)-уместо Н2О је Н2  Производи добро обележени. |  |
| 15. Анастасија  Ранитовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 16. Адна  Рустемовић | + | + | + | в)-формуле производа | + | обележени производи ?? |  |
| 17. Лука  Томашевић | + | + | б)- | в)- анализа | + | а)-С2Н4 уместо  СаН4  б)-формуле производа  производи?? | Писати стрелице у једначинама  хемијских реакција. |
| 18. Хамза  Ћелехметовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 19. Василије  Ћирковић | + | + | + | Нису добро хемијском симболиком записане супст. Врста реакција добра | + | в)-  реакција је изједначена |  |
| 20. Стево  Ћирковић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 21. Новак  Цвијовић | + | ?? | а) 32 уместо 34 | + | а)- | + |  |
| 22. Божица  Шапоњић |  |  |  |  |  |  | \_ |

Одељење: VII3

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | задатак  бр.1 | задатак  бр.2 | задатак  бр.3 | задатак  бр.4 | задатак  бр.5 | задатак  бр.6 |  |
| 1. Јелена  Баковић | + | + | а)- | + | + | + |  |
| 2. Немања  Берлић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 3. Дуња  Божовић | + | + | + | + | + | а)-С2Н4 уместо  СаН4  б)-формула производа |  |
| 4. Милица  Брајовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. Лука  Вранић | в)- | + | + | + | + | С2Н4 уместо  СаН4  производи?? |  |
| 6. Павле  Голочевац | + | + | а) - | + | + | ?? |  |
| 7. Лука  Дидановић | + | + | + | в) анализа | + | а)-С2Н4 уместо  СаН4 и 2Н2О |  |
| 8. Елена  Ђуровић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 9. Јана  Јановић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 10. Николина  Јојовић | + | + | + | + | + | + |  |
| 11. Лејла  Ковачевић | + | + | + | + | + | С2Н4 уместо  СаН4 |  |
| 12. Лука  Костић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 13. Мандић  Петар |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 14. Ана  Марјановић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 15. Страхиња  Пијевчевић | а)- синтеза?? | + | а)- | а) фотмула производа није добра | \_ | производи?? |  |
| 16. Николина  Пријовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 17.Соња  Пријовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 18. Тамара  Пријовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 19. Лука  Савовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 20. Словић Илија | + | + | + | a)-  формула производа није добро написана  г)-анализа | + | а)-С2Н4 уместо  СаН4  б)-формула производа  производи?? |  |
| 21. Лука  Спасојевић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 22. Емин  Суљовић | + | + | + | + | + | а)?? |  |
| 23. Суада  Чаушевић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 24. Александра  Шушањ | + | + | + | + | + | С2Н4 уместо  СаН4 |  |