**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 | Задатакбр.1  | Задатакбр.2 | Задатакбр.3 | Задатакбр.4 | Задатакбр.5 | Задатакбр.6 |  |
| 1.ФилипБојић |  + |  + |  + |  + |  + |  С2Н4 уместоСаН4 |  |
| 2. МагдаленаЂуровић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 3.ЈованЈеремић |  + |  + |  + |  + |  + |  С2Н4 уместоСаН4 Производи??  |  |
| 4. БошкоЈуговић |  + |  + |  + |  \_ |  + |  а)- |  |
| 5. ДаријаКозица |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 6.ВераМаглов |  + |  + |  + |  в)- анализа |  + |  С2Н4 уместоСаН4  |  |
| 7. АнаМаксимовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 8. ЕминМандал |  + |  + |  + |  в)-анализа  |  + | а)-С2Н4 уместоСаН4б)-формуле производав)??производи?? |  |
| 9. СофијаМарјановић |  + |  + |  + |  + |  + |  С2Н4 уместоСаН4  |  |
| 10. РејханМемић |   + |  + | б)- |  б)-формула произвиданије добро написана |   + | а)С2Н4 уместоСаН4в)- формулаНаОН  |  |
| 11. ДраганМилинковић |  + |  + |  + |  б)-формула произвиданије добро написанав)- анализа |  + | С2Н4 уместоСаН4 |  |
| 12. ЈеленаМилинковић |  + |  + |  + |  + |  + |  С2Н4 уместоСаН4  |  |
| 13. МатијаМилићевић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 14. СашаНедовић |  + |  + |  + |  + |  + | С2Н4 уместоСаН4  |  |
| 15. МићоПешовић | + |  + |   + |  б)- није добро написана формула производа. |  + | С2Н4 уместоСаН4производи?? |  |
| 16. НаталијаПоповић |  + |  + |  б)- |  б)-формула произвида није добро написанав)- анализа |  б)- | а)-С2Н4 уместоСаН4б)-формуле производав)??производи?? |  |
| 17. Андреа Рађеновић |  + |  + | а)- |  Нису добро хемијском симболиком записане супст. Врста реакција добра  | а)- б)- |  + |  |
| 18.ОгњенРаковић |  + |  + |  + | а)- б)- нису добро хемијском симболиком записане супс.в)-анализа |  + | а)-С2Н4 уместоСаН4б)-формуле производапроизводи?? |  |
| 19. АрминСалкановић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 20. НиколаСимовић |  + |  \_ |  + |  + |  б)- |  С2Н4 уместоСаН4 |  |
| 21. Василије Сладоје |  + |  + |  + |  б)-формула произвиданије добро написанав)- анализа  |   + | а)-С2Н4 уместоСаН4б)-формуле производапроизводи??в)- |  |
| 22. СтојадиновБогдан |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 23. АнаТомић |  + |  + |  + |  + |  + |  + |  |
| 24. КеримХрустемовић |   + |  + |  + | а)-  |  + |  С2Н4 уместоСаН4 б)производи ?? |  |
| 25.МехмедХрустемовић |   + |  + |  + | а)-  |  + |  С2Н4 уместоСаН4 б)производи ?? |  |
| 26.БорисШалипур |  а)- синтеза??  |  + |   + | једначине хемијских реакција?? |  + | производи?? |  |
| 27.АсјаШеховић |  + |  + |  + |  + |  + | а)-С2Н4 уместоСаН4б)-формуле производапроизводи?? |  |

Одељење: VII2

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | Задатакбр.1  | Задатакбр.2 | Задатакбр.3 | Задатакбр.4 | Задатакбр.5 | Задатакбр.6 |  |
| 1. Анастасија Бекоња |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 2. ИгорВајић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 3. ФилипДокмановић |  + |  ?? | а)-  |  \_ |   + |  \_ |  |
| 4. МаријаДрчелић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. ЕмилијаДерикоњић |  б)?? |  + |  + | в)-формуле производа |  + |  + |  |
| 6. АзраИсламагић |  + |  + |  б)- | а)-формула производа | а)- | а) 3О2 б)2Н2Ов)без изједначавања |  |
| 7. НаталијаКлисура |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 8. ЛејлаКукић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 9. ЛанаЛончар |  |  |  |  |  |  | + |
| 10. АндрејНоваковић |  б)- |  + |  + |  а)-  |  + |  производи ?? |  |
| 11. МатејаПешовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 12. МихајлоПријовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 13. ЛазарРадовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 14. ТијанаРадовић | + | + |  \_ |   \_ |  ?? | а)- б)-уместо Н2О је Н2Производи добро обележени. |  |
| 15. АнастасијаРанитовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 16. АднаРустемовић |  + |  + |  + | в)-формуле производа |  + |  обележени производи ?? |  |
| 17. ЛукаТомашевић |  + |  + |   б)- |  в)- анализа |  + | а)-С2Н4 уместоСаН4б)-формуле производапроизводи?? | Писати стрелице у једначинамахемијских реакција. |
| 18. ХамзаЋелехметовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 19. ВасилијеЋирковић |   + |  + |  + | Нису добро хемијском симболиком записане супст. Врста реакција добра |   + |  в)- реакција је изједначена |  |
| 20. СтевоЋирковић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 21. НовакЦвијовић | + |  ?? |  а) 32 уместо 34 |  + |  а)- | + |  |
| 22. БожицаШапоњић |  |  |  |  |  |  | \_ |

Одељење: VII3

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | задатакбр.1  | задатакбр.2 | задатакбр.3 | задатакбр.4 | задатакбр.5 | задатакбр.6 |  |
| 1. ЈеленаБаковић |  + |  + |  а)- |  + |  + |  + |  |
| 2. НемањаБерлић |  |  |  |  |  |   | \_ |
| 3. ДуњаБожовић |   + |  + |  + |  + |  + | а)-С2Н4 уместоСаН4б)-формула производа |  |
| 4. МилицаБрајовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. ЛукаВранић | в)-  |  + |  + | + | + | С2Н4 уместоСаН4производи?? |  |
| 6. ПавлеГолочевац |  + |  + |  а) - |  + |  + |  ?? |  |
| 7. ЛукаДидановић |  + |  + | + | в) анализа | + | а)-С2Н4 уместоСаН4 и 2Н2О |  |
| 8. ЕленаЂуровић |  |  |  |  |   |  | \_ |
| 9. ЈанаЈановић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 10. НиколинаЈојовић | + | + | + | + |  + | + |  |
| 11. ЛејлаКовачевић |  + |  + |  + |  + |  + |  С2Н4 уместоСаН4  |  |
| 12. ЛукаКостић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 13. МандићПетар |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 14. АнаМарјановић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 15. СтрахињаПијевчевић |  а)- синтеза?? |   + |  а)-  | а) фотмула производа није добра |  \_ |  производи?? |  |
| 16. НиколинаПријовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 17.СоњаПријовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 18. ТамараПријовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 19. ЛукаСавовић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 20. Словић Илија |  + |  + |  + |  a)-формула производа није добро написанаг)-анализа |  + | а)-С2Н4 уместоСаН4б)-формула производапроизводи??  |  |
| 21. ЛукаСпасојевић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 22. ЕминСуљовић | + | + | + | + | + | а)?? |  |
| 23. СуадаЧаушевић |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 24. АлександраШушањ | + | + | + | + | + | С2Н4 уместоСаН4 |  |