**ПЛАН РАДА ЗА ПЕРИОД ОД 04. 05. 2020. - 08. 05. 2020.**

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

 Научити нову наставну јединицу:  **Закон сталних односа маса ( Прустов закон)**

Уџбеник стр.151-153

**За домаћи урадити дате задатке, текст задатака с одговорима послати до 08 .05. 2020.**

**1**. Допуни започете изразе:

а) Хемијска синтеза је \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

б)Реактанти хемијске реакције су \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

в) Прустов закон гласи: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2. У реакцији 7 грама азота и кисеоника настаје 28 грама једињења. Колико грама кисеоника изреагује ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3. Израчунај однос маса елемената у датим једињењима:

а) Na2SO4 Ar(Na)=23 Ar(S)=32 Ar(O)=16

б) MgO Ar(Mg)=24 Ar(O)=16

4. Запиши и изједначи једначине датих хемијских реакција:

а) хлор + кисеоник хлор(VII)-оксид \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

б) алуминијум + јод алуминијум- јодид \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

г) жива(II)-оксид жива + кисеоник \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

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 + O2 CO2 + H2O

б) Mg + 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

**Објашњења домаћег задатка од 27. 04. 2020. ( урадити исправку у свескама)**

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

а) Услов за хемијску реакцију јесте кретање честица ДА НЕ

б) Током хемијске промене **не** настају нове супстанце ДА НЕ

в) Реактант у реакцији анализе може да буде само једињење ДА НЕ

г) Хемијска једначина се саставља од симбола и формула реактаната и производа реакције ДА НЕ

а) Да би се десила хемијска реакција честице морају да се сударе, значи да се крећу.

б) Знамо да су хемијске промене промене при којима настају нове супстанце.

в) Објашњено у другом задатку.

г) Реактанти као и производи могу да буду елементи( предтављамо их помоћу симбола) и једињења (представљамо их формулама).

2. Допуни започете изказе:

а) Хемијска анализa( разлагање) је реакција растављања сложених чистих супстанци на две или више чистих супстанци. Када кажемо сложене чисте супстанце, требали би да знамо да је то једињење. А једињења се хемијском променом могу разложити на две или више простих чистих супстанци.

б)Производи хемијске реакције су супстанце које настају у хемијској реакцији и налазе се са десне стране стрелице. в) Лавоазијев закон гласи: Укупна маса реактаната је једнака укупној маси реакционих производа.

3. Синтезом водоника и кисеоника настаје вода. Колико воде ће настати из 4грама водоника и 32 грама кисеоника?   m(H2) + m(O2) = m(H2O) 4g + 32g =36g H2O 4. Дате су једначине хемијских реакција:

а) 3 MnO2 + 4 Al 3 Mn + 2 Al2O3 б) CaO + H2O  Ca(OH)2

в) 2 Zn + O2 2ZnO а)изједначи једначине хемијских реакција( одреди коефицијенте) б) подвуци реактанте у датим једначинама хемијских реакција

 Да нагласим, од реактаната увек иде стрелица према производу или производима. Они који је нису писали нека исправе. **Број атома неког елемента на левој** страни хемијске једначине мора да буде **једнак броју** атома тог елемента **са десне стране** једначине(Закон о одржању масе). **Изједначавање** се постиже стављањем **коефицијената** испред **симбола и формула.**

**После уписаног коефицијента се никада не пише заграда.**

1. Посматрамо број атома мангана на левој страни један, десној исто један. Следећи је атом кисеоника 2 на левој 3 на десној страни. Мој савет, када имате овако непаран број атома најбоље је уписати испред формуле коефицијент 2. Рекла сам да коефицијент множи све индексе. 2 пута 2 атома Al, добијамо да имамо на десној страни 4 атома Al.

На левој имамо 1 атом Al, да би био исти број атома уписаћемо коефицијент 4 испред атома

Al на левој страни. Даље, 2 пута 3 атома кисеоника добијамо, да на десној страни имамо укупно 6 атома кисеоника. Да би био исти број и на левој страни испред формуле MnO2 треба да упишемо коефицијент 3. Сада 3 множи један атом Mn пошто је индекс један и број атома мангана је на левој страни 3. Да би био исти и на десној уписујемо коефицијент 3 испред Mn.

Коефицијент 3 множи индекс 2 код кисеоника и укупан број атома кисеоника је 6, као на десној страни. И ово би била изједначена Хемијска реакција.

 5. Запиши и изједначи једначине датих хемијских реакција:

 а) азот + кисеоник азот(IV)-оксид N2 + 2 O2 2 NO2 синтеза

 б) фосфор + хлор фосфор(III)-хлорид 2 P + 3 Cl2 2 PCl3 синтеза

 в) гвожђе(II)-сулфид гвожђе + сумпор FeS Fe + S анализа

 пoред једначине напиши којој врсти хемијских реакција припада

Да би писали Хемијские реакције, треба да научите како се правилно пишу хемијски елементи у једначинама ( то сам вам објаснила у плану за прошлу седмицу) и како се правилно пишу формуле супстанци на основу назива( поновите састављање формула на основу валенце).

Одељење: VII1

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | Задатакбр.1  | Задатакбр.2 | Задатакбр.3 | Задатакбр.4 | Задатакбр.5 |  |
| 1.ФилипБојић |  + |  а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци  |  + | в) симбол цинка исправити | а)- није написана формула производаб)- ако није наглашено, Р се пише као атом а не молекул Р4 | Преписати текст задатака. |
| 2. МагдаленаЂуровић |  |  |  |  |  | \_ |
| 3.ЈованЈеремић |   + |  а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци  |   + |   + | б)- ако није наглашено, Р се пише као атом а не молекул Р4в)-коефицијенти су јединице  |  |
| 4. БошкоЈуговић |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. ДаријаКозица | г)- |  + |  + | б)?? реактанти ? |  +Призводи и реактанти се пишу у истом реду. |  |
| 6.ВераМаглов | г)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци  |  \_ 369 ?? | б)??реактанти ? |   + | Преписати текст задатака. |
| 7. Анамаксимовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 8. ЕминМандал |  |  |  |  |  | \_ |
| 9. СофијаМарјановић | а)- б)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци  |   36 ?? чега? |  ?? |  \_ |  |
| 10. РејханМемић |  |  |  |  |  | \_ |
| 11. ДраганМилинковић | г)- | + |    ?? |  **4-ти а не 3-ћи** б)??индекси се пишу малим бројевима, О2 не О2 | **5-ти а не 4-ти**в) - Fes je реактант и од њега иде стрелица удесно | Преписати текст задатака. Редни бројеви задатака 4 и 5 не одговарају одговорима |
| 12. ЈеленаМилинковић |  |  |  |  |  | \_ |
| 13. МатијаМилићевић |  г)- |  + |  ?? | **4-ти а не 3-ћи** + | **5-ти а не 4-ти** | Преписати текст задатака.Редни бројеви задатака 4 и 5 не одговарају одговорима |
| 14. СашаНедовић | г)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци  | 369 ??  |  б)??реактанти |  б)- Cl2 уместо Н2 | Преписати текст задатака. |
| 15. МићоПешовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 16. НаталијаПоповић | г)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци  |   369 ?? | б) Са(ОН)2 а не Со(ОН)2 б)??реактанти ? |  + | Преписати текст задатака. |
| 17. Андреа Рађеновић |  + | а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци  |  + |  + | б) фосфор се пише у облику атома, изузев ако је наглашено у облику молекула Р4  |  |
| 18.ОгњенРаковић |  |  |  |  |  | \_ |
| 19. АрминСалкановић |  |  |  |  |  | \_ |
| 20. НиколаСимовић | г)- |  + |  Не 37 већ 36 грама |  + |  + | Преписати текст задатака. Послати домаћи до наведеног датума |
| 21. Василије Сладоје | г)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци  |  + |  + |  + | Преписати текст задатака. |
| 22. СтојадиновБогдан |  |  |  |  |  | \_ |
| 23. АнаТомић |  г)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци  |   369 ?? |  + |  + | Преписати текст задатака. |
| 24. КеримХрустемовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 25.МехмедХрустемовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 26.БорисШалипур |  |  |  |  |  | \_ |
| 27.АсјаШеховић |  г)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци  |  ?? |  б)??реактанти |  + | Преписати текст задатака.Написати број задатка на који је дат одговор. |

Одељење: VII2

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | Задатакбр.1  | Задатакбр.2 | Задатакбр.3 | Задатакбр.4 | Задатакбр.5 |  |
| 1. Анастасија Бекоња |  |  |  |  |  | \_ |
| 2. ИгорВајић | а)- б)-има више датих одговора него понуђених | а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци  |  \_Маса воде је 36 грама а не 3  | а)- не НО3 већ Al2O3б) ??реактанти  |  \_ | Преписати текст задатака |
| 3. ФилипДокмановић | б)- в)- | б)- |  ?? |  \_ |  \_ | Преписати текст задатака |
| 4. МаријаДрчелић |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. ЕмилијаДерикоњић |  |  |  |  |  | \_ |
| 6. АзраИсламагић |  + | а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци  |   + |  + | б)- фосфор се пише у облику атома, изузев ако је наглашено у облику молекула Р4 в) -  |  |
| 7. НаталијаКлисура |  |  |  |  |  | \_ |
| 8. ЛејлаКукић | в)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци |  + | а)-не пишу се заградеб)??реактанти | б)- фосфор се пише у облику атома, изузев ако је наглашено у облику молекула Р4 | Преписати текст задатака |
| 9. ЛанаЛончар |  |  |  |  |  | \_ |
| 10. АндрејНоваковић |  в)- | + |  + | + |  исправити формулу азота б) фосфор се пише у облику атома, изузев ако је наглашено у облику молекула Р4 в)?? |  |
| 11. МатејаПешовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 12. МихајлоПријовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 13. ЛазарРадовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 14. ТијанаРадовић |  б)- в)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци |   + | Не пише се заграда после коефицијената.а) реактанти су на десној страни | а)- нису написане једначине х.реакцијаб) Врсте хемијских реакција добре. |  |
| 15. АнастасијаРанитовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 16. Адна Рустемовић |  в)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци |  + | а)- б) ??реактанти | б) фосфор се пише у облику атома, изузев ако је наглашено у облику молекула Р4в) ?? |  |
| 17. ЛукаТомашевић | а)- б)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци |   ?? | а)- б)-  |  ?? |  |
| 18. ХамзаЋелехметовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 19. ВасилијеЋирковић |  в)- |  +   |  + |  а)- 3Мn  |  \_ |  |
| 20. СтевоЋирковић |  |  |  |  |  | \_ |
| 21. НовакЦвијовић | г)?? | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанциб)- анализа и синтеза- |  +Није требала да се пише једначина. | б)- | а)- б)-Недостаје врста хемијске реакције?? | Преписати текст задатака |
| 22. БожицаШапоњић |  |  |  |  |  | \_ |

Одељење: VII3

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме |  |  |  |  |  |  |
| 1. ЈеленаБаковић |  в)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци |   + |   + |  б)- ако није наглашено, Р се пише као атом а не молекулв)-FeS је гвожђе(II)-сулфид а не CS | Преписати текст задатака |
| 2. НемањаБерлић | а)- б)- | + | + |  ?? |  \_ | Преписати текст задатака. Послати домаћи до наведеног датума |
| 3. ДуњаБожовић |  в)- |   + |   + |  а)- не НО3 већ Al2O3Mn није реактант  |  б)- ако није наглашено, Р се пише као атом а не молекулв)-FeS је гвожђе(II)-сулфид а не CS  |  |
| 4. МилицаБрајовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. ЛукаВранић |  |  |  |  |  | -- |
| 6. ПавлеГолочевац |  |  |  |  |  | \_ |
| 7. ЛукаДидановић |  + |  а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци  |  + | а)Mn није реактант  | б)- ако није наглашено, Р се пише као атом а не молекулв)-FeS је гвожђе(II)-сулфид а не CS |  |
| 8. ЕленаЂуровић |  |  |  |  |  | \_ |
| 9. ЈанаЈановић | в)- | + | + |  а)- в)-број атома сваког атома са леве стране мора да буде једнак броју атома с десне. Коефицијенти се уписују с обе стране |   \_ |  |
| 10. НиколинаЈојовић | б)- в)- |  а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци |  + |  + | б)- ако није наглашено, Р се пише као атом а не молекул Р4  |  |
| 11. ЛејлаКовачевић | а)- б)- |  а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци | + |  ?? | \_ |  |
| 12. ЛукаКостић | а)- б)- |  а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци |  \_Маса воде је 36 грама а не 3 | \_ | ?? |  |
| 13. МандићПетар | а)- б)-Има више датих одговора него понуђених, која су нумерисана различитим словима | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци |  \_Маса воде је 36 грама а не 3  | а)- не НО3 већ Al2O3Mn није реактант  |  \_ б)Врсте реакција добре. | Преписати текст задатака. |
| 14. АнаМарјановић |  |  |  |  |  | \_ |
| 15. СтрахињаПијевчевић |  + | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци |  + |  + |  б)- ако није наглашено, Р се пише као атом а не молекул Р4 в)- без коефицијенатаб) Врсте хемијских реакција ?? |  |
| 16. НиколинаПријовић | в)- |  + |  + | а)- в)-б) реактанти се налазе с леве стране хемијске једначине | а) ??б) Врсте реакција су добре. |   |
| 17.СоњаПријовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 18. ТамараПријовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 19. ЛукаСавовић |  а)- б)-Има више датих одговора него понуђених  | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци |  \_Маса воде је 36 грама а не 3 | а)- не НО3 већ Al2O3б) ??реактанти  | \_ б)Врсте реакција добре. | Преписати текст задатака. |
| 20. Словић Илија |  + | а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци |  + |  Индекси се пишу малим бројевима, не у величини симбола. Б)?? реактанти  |  б)- в)-б)?? врста хемијских реакција |  |
| 21. ЛукаСпасојевић |  |  |  |  |  | \_ |
| 22. ЕминСуљовић |  а)- б)-Има више датих одговора него понуђених  | а)- Не настаје једна, морају настати две или вишесупстанци |  + |  ?? |  \_ |  |
| 23. СуадаЧаушевић |  |  |  |  |  | \_ |
| 24. АлександраШушањ |  в)- | а)Не настаје једна, морају настати две или више супстанци |   +  |  а)-  АlO3 уместо Al2O3 нису добри  реактанти | б)- в)-добро одређена врста реакције |  |