**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 | Задатак  бр.1 | Задатак  бр.2 | Задатак  бр.3 | Задатак  бр.4 | Задатак  бр.5 |  |
| 1.Филип  Бојић | + | а)- Не настаје једна, морају настати две или више  супстанци | + | в) симбол цинка исправити | а)- није написана формула производа  б)- ако није наглашено, Р се пише као атом а не молекул Р4 | Преписати  текст задатака. |
| 2. Магдалена  Ђуровић |  |  |  |  |  | \_ |
| 3.Јован  Јеремић | + | а)- Не настаје једна, морају настати две или више  супстанци | + | + | б)- ако није наглашено, Р се пише као атом а не молекул Р4  в)-коефицијенти су јединице |  |
| 4. Бошко  Југовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. Дарија  Козица | г)- | + | + | б)?? реактанти ? | +  Призводи и реактанти се пишу у истом реду. |  |
| 6.Вера  Маглов | г)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више  супстанци | \_  369 ?? | б)??  реактанти ? | + | Преписати  текст задатака. |
| 7. Ана  максимовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 8. Емин  Мандал |  |  |  |  |  | \_ |
| 9. Софија  Марјановић | а)- б)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више  супстанци | 36 ??  чега? | ?? | \_ |  |
| 10. Рејхан  Мемић |  |  |  |  |  | \_ |
| 11. Драган  Милинковић | 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. Јелена  Милинковић |  |  |  |  |  | \_ |
| 13. Матија  Милићевић | 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. Саша  Недовић | г)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више  супстанци | 369 ?? | б)??  реактанти | б)- Cl2 уместо Н2 | Преписати  текст задатака. |
| 15. Мићо  Пешовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 16. Наталија  Поповић | г)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више  супстанци | 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 више  супстанци | + | + | б) фосфор се пише у облику атома, изузев ако је наглашено у облику молекула Р4 |  |
| 18.Огњен  Раковић |  |  |  |  |  | \_ |
| 19. Армин  Салкановић |  |  |  |  |  | \_ |
| 20. Никола  Симовић | 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 више  супстанци | + | + | + | Преписати  текст задатака. |
| 22. Стојадинов  Богдан |  |  |  |  |  | \_ |
| 23. Ана  Томић | г)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више  супстанци | 369 ?? | + | + | Преписати  текст задатака. |
| 24. Керим  Хрустемовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 25.Мехмед  Хрустемовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 26.Борис  Шалипур |  |  |  |  |  | \_ |
| 27.Асја  Шеховић | г)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више  супстанци | ?? | б)??  реактанти | + | Преписати  текст задатака.  Написати број задатка на који је дат одговор. |

Одељење: VII2

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | Задатак  бр.1 | Задатак  бр.2 | Задатак  бр.3 | Задатак  бр.4 | Задатак  бр.5 |  |
| 1. Анастасија  Бекоња |  |  |  |  |  | \_ |
| 2. Игор  Вајић | 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 Al2O3  б) ??  реактанти | \_ | Преписати  текст задатака |
| 3. Филип  Докмановић | б)- в)- | б)- | ?? | \_ | \_ | Преписати  текст задатака |
| 4. Марија  Дрчелић |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. Емилија  Дерикоњић |  |  |  |  |  | \_ |
| 6. Азра  Исламагић | + | а)- Не настаје једна, морају настати две или више  супстанци | + | + | б)- фосфор се пише у облику атома, изузев ако је наглашено у облику молекула Р4  в) - |  |
| 7. Наталија  Клисура |  |  |  |  |  | \_ |
| 8. Лејла  Кукић | в)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци | + | а)-  не пишу се заграде  б)??  реактанти | б)- фосфор се пише у облику атома, изузев ако је наглашено у облику молекула Р4 | Преписати  текст задатака |
| 9. Лана  Лончар |  |  |  |  |  | \_ |
| 10. Андреј  Новаковић | в)- | + | + | + | исправити формулу азота б) фосфор се пише у облику атома, изузев ако је наглашено у облику молекула Р4  в)?? |  |
| 11. Матеја  Пешовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 12. Михајло  Пријовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 13. Лазар  Радовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 14. Тијана  Радовић | 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.реакција  б) Врсте хемијских реакција добре. |  |
| 15. Анастасија  Ранитовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 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 Р4  в) ?? |  |
| 17. Лука  Томашевић | а)- б)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци | ?? | а)- б)- | ?? |  |
| 18. Хамза  Ћелехметовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 19. Василије  Ћирковић | в)- | + | + | а)- 3Мn | \_ |  |
| 20. Стево  Ћирковић |  |  |  |  |  | \_ |
| 21. Новак  Цвијовић | г)?? | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци  б)- анализа и синтеза- | +  Није требала да се пише једначина. | б)- | а)- б)-  Недостаје  врста хемијске реакције?? | Преписати  текст задатака |
| 22. Божица  Шапоњић |  |  |  |  |  | \_ |

Одељење: VII3

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме |  |  |  |  |  |  |
| 1. Јелена  Баковић | в)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци | + | + | б)- ако није наглашено, Р се пише као атом а не молекул  в)-FeS је гвожђе(II)-сулфид а не CS | Преписати  текст задатака |
| 2. Немања  Берлић | а)-  б)- | + | + | ?? | \_ | Преписати  текст задатака. Послати домаћи до наведеног датума |
| 3. Дуња  Божовић | в)- | + | + | а)- не НО3 већ Al2O3  Mn није реактант | б)- ако није наглашено, Р се пише као атом а не молекул  в)-FeS је гвожђе(II)-сулфид а не CS |  |
| 4. Милица  Брајовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. Лука  Вранић |  |  |  |  |  | -- |
| 6. Павле  Голочевац |  |  |  |  |  | \_ |
| 7. Лука  Дидановић | + | 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 молекул  в)-FeS је гвожђе(II)-сулфид а не CS |  |
| 8. Елена  Ђуровић |  |  |  |  |  | \_ |
| 9. Јана  Јановић | 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. Николина  Јојовић | 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. Лејла  Ковачевић | а)-  б)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци | + | ?? | \_ |  |
| 12. Лука  Костић | а)-  б)- | а)- Не настаје једна, морају настати две или више супстанци | \_  Маса воде је 36 грама а не 3 | \_ | ?? |  |
| 13. Мандић  Петар | 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 Al2O3  Mn није реактант | \_    б)Врсте реакција добре. | Преписати  текст задатака. |
| 14. Ана  Марјановић |  |  |  |  |  | \_ |
| 15. Страхиња  Пијевчевић | + | 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 коефицијената  б) Врсте хемијских реакција ?? |  |
| 16. Николина  Пријовић | в)- | + | + | а)- в)-  б) реактанти се налазе с леве стране хемијске једначине | а) ??  б) Врсте реакција су добре. |  |
| 17.Соња  Пријовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 18. Тамара  Пријовић |  |  |  |  |  | \_ |
| 19. Лука  Савовић | 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 Al2O3  б) ??  реактанти | \_    б)Врсте реакција добре. | Преписати  текст задатака. |
| 20. Словић Илија | + | а)- Не настаје једна, морају настати две или више  супстанци | + | Индекси се пишу малим бројевима, не у величини симбола.  Б)?? реактанти | б)- в)-  б)?? врста хемијских реакција |  |
| 21. Лука  Спасојевић |  |  |  |  |  | \_ |
| 22. Емин  Суљовић | а)- б)-  Има више датих одговора него понуђених | а)- Не настаје једна, морају настати две или више  супстанци | + | ?? | \_ |  |
| 23. Суада  Чаушевић |  |  |  |  |  | \_ |
| 24. Александра  Шушањ | в)- | а)Не настаје једна, морају настати две или више супстанци | + | а)-  АlO3 уместо Al2O3  нису добри  реактанти | б)- в)-  добро одређена врста реакције |  |