Име и презиме \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Паралелка \_\_\_\_\_\_\_\_

1. Определи ја валентноста на елементите и групите во следниве соединенија:

HF FeСO3 MnO2 Na2O СO H3PO3  6/\_

2. Определи ги формулите на соединенијата што се состојат од: 4/\_

а) Петвалентен азот и кислород \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

б) Четиривалентно олово и кислород\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

в) Калиум и кислород\_\_\_\_\_\_\_\_\_

г) Тривалентен азот и водород \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.Напиши ги хемиските формули на следниве соединенија: 4\_

1. Кадмиум нитрат\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ б) Арсен(III) оксид\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

в) Железо(II) сулфат\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ г) Железо (III) карбонат\_\_\_\_\_\_\_

4. Oпредели!

А) Знаејќи ја валентноста на елементите, одреди која од формулите е точно

напишана: 4/\_
     IV                 VII                    I                      IV
а) SnO3        б) Cl2O7           в) Ag2O2           г) SO

Б) Знаејќи ја валентноста на елементите, одреди која од формулите е точно напишана:
     III                   I                   II
а) NH2        б) HCl           в) H2S2              г) AlO3

5. Кај секое соединение кое е изградено од два елементи, производот од индексот и валентноста на едниот елемент мора да е еднаков со производот од индексот и валентноста другиот елемент. Овој заклучок можеме да го запишеме како: 3/\_

а) x · m = y · n б) x + m = y + n в) x : m = y : n г) x · m =y : n

6. За следниве молекулски формули, напиши ги емпириските формули:

a) Hg2Cl2\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ б) H2O2\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 8/\_

в) P4O10\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  г) C3H6\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7. А) Именувај го соединението!

Аs2S3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 Б)Колку атоми од секој вид има во 3 формулни единки никел(III) фосфат? 8/\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **0 - 25%** |  **0 - 9 1** |  |  |
| **26 – 38%** | **10 - 14 2** | **Поени:** | **\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** |
| **39 – 62%** | **15 – 23 3** | **Оцена:**  | **\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** |
| **63 – 75%** | **24 - 28 4** |  |  |
| **76 – 100%** | **29 - 37 5**  |  |  |