

О К С И Д И

1. Шта су оксиди?

2. Колики је оксидациони број кронеона у оксидима а колики у пероксидима?

3. Како се деле оксиди?

4. Који хемијски елементи граде киселе оксиде?

5. Који оксиди су кисели оксиди?

6. Наведи формуле оксиде угљеника, азота, фосфора и сумпора. Какви су ови оксиди по киселинско базним карактеристикама?

7. Који хемијски елементи граде базне оксиде?

8. Наведи формуле оксида натријума, магнезијума, калијума и калцијума. какви су ови оксиди по киселинско базним карактеристикама?

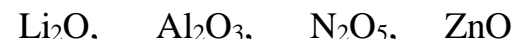
9. Напиши формуле следећих оксида:

- а) оксид натријума б) оксид магнезијума в) азот (III) оксид
г) азот (V) оксид, д) сумпор (VI) оксид ђ) оксид баријума
е) Фосфор (III) оксид ж) оксид калцијума з) угљеник (IV) оксид

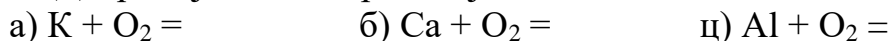
10. Оксиде из предходног задатка сврстај у категорије

- а) кисели оксиди б) базни оксиди
и напиши једначине њихових реакција са водом

11. Наведи валенце елемената који граде следеће оксиде:



12. Доврши једначине реакција:



Како се зову добијена једињења

13. Доврши једначине оксида са водом и наведи називе добијених једињења



14. Сумпор гради два оксида _____ и _____. Оба оксида су _____, зато што у реакцији са водом граде _____.

15. Одреди А и Б у једначинама



16. Оксиди елемената 1.а групе периодног система елемената по својим карактеристикама су: а) кисели б) базни в) неутрални г) амфотерни
заокружи тачан одговор

17. Оксиди неметала по киселинско базним карактеристикама су
а) кисели б) базни в) неутрални г) амфотерни
заокружи тачан одговор

18. Подвучи оксиде са јонском и заокружи оксиде са ковалентном везом
 MgO , N_2O_3 , SO_2 , P_4O_6 , ZnO , CaO

19. Подвучи киселе и заокружи базне оксиде
 CO , N_2O_3 , CaO , NO , ZnO , SO_3

20. Одреди проценат алуминијума у оксиду алуминијума

21. Колико има атома кисеоника у 2 мола озона?

22. Колико мола кисеоника је потребно за сагоревање 54g алуминијума?

23. Сагоревањем азота добија се азот(V)оксид. Одреди масу кисеоника потребну за добијање 2,5 мола оксида.

24. Колико се атома кисеоника добија разлагањем 10 грама жива(II)оксида?

25. Доврши једначину реакције добијања кисеоника у лабораторијама
 $2KMnO_4 = \underline{\hspace{2cm}} + \underline{\hspace{2cm}} + \underline{\hspace{2cm}}$ и одреди број атома кисеоника који се добија разлагањем 3 мола К-перманганата.