

Απαντήσεις - Λύσεις στις Ερωτήσεις - Ασκήσεις - Προβλήματα

Κεφάλαιο 5

5.1 γ

5.2 α

5.3 α

5.4 δ

5.5 β

5.6 α

5.7 γ

5.8 α. +6, β. +5, γ. +5

5.9 α. Mg: K(2) L(8) M(2) άρα 2η ομάδα, 3η περίοδος

S: K(2) L(8) M(6) άρα 16η ομάδα, 3η περίοδος

β. νιτρικό ιόν

γ. i. MgS ii. $Mg(NO_3)_2$ iii. HNO_3

δ. i. θειούχο μαγνήσιο ii. νιτρικό μαγνήσιο iii. νιτρικό οξύ

5.10

α. Ιώδιο, φθοριούχο νάτριο, υδροχλωρικό οξύ, χλωριούχο ασβέστιο

β. ομοιοπολικός, ιοντικός, ομοιοπολικός, ιοντικός

γ. NaF και $CaCl_2$

5.11

- | | | |
|----|-------------------|--------------------|
| α. | 1. $KBrO_3$ | 22. $Fe(BrO_3)_2$ |
| | 2. K_2CO_3 | 23. $FeCO_3$ |
| | 3. $KHSO_4$ | 24. $Fe(HSO_4)_2$ |
| | 4. K_2SO_4 | 25. $FeSO_4$ |
| | 5. KOH | 26. $Fe(OH)_2$ |
| | 6. KI | 27. FeI_2 |
| | 7. K_2O | 28. FeO |
| | 8. $Ba(BrO_3)_2$ | 29. $Al(BrO_3)_3$ |
| | 9. $BaCO_3$ | 30. $Al_2(CO_3)_3$ |
| | 10. $Ba(HSO_4)_2$ | 31. $Al(HSO_4)_3$ |
| | 11. $BaSO_4$ | 32. $Al_2(SO_4)_3$ |
| | 12. $Ba(OH)_2$ | 33. $Al(OH)_3$ |
| | 13. BaI_2 | 34. AlI_3 |
| | 14. BaO | 35. Al_2O_3 |
| | 15. $CuBrO_3$ | 36. $HBrO_3$ |
| | 16. Cu_2CO_3 | 37. H_2CO_3 |
| | 17. $CuHSO_4$ | 38. H_2SO_4 |
| | 18. Cu_2SO_4 | 39. H_2SO_4 |
| | 19. CuOH | 40. H_2O |
| | 20. CuI | 41. HI |
| | 21. Cu_2O | 42. H_2O |

- β.
1. βρωμικό κάλιο
 2. ανθρακικό κάλιο
 3. όξινο θειικό κάλιο

4. θειικό κάλιο

5. υδροξείδιο του καλίου

6. ιωδιούχο κάλιο

7. οξείδιο του καλίου

8. βρωμικό βάριο

9. ανθρακικό βάριο

10. όξινο θειικό βάριο

11. θειικό βάριο

12. υδροξείδιο του βαρίου

13. ιωδιούχο βάριο

14. οξείδιο του βαρίου

15. βρωμικός χαλκός (I)

16. ανθρακικός χαλκός (I)

17. όξινος θειικός χαλκός (I)

18. θειικός χαλκός (I)

19. υδροξείδιο του χαλκού (I)

20. ιωδιούχος χαλκός (I)

21. οξείδιο του χαλκού (I)

22. βρωμικός σίδηρος (II)

23. ανθρακικός σίδηρος (II)

24. όξινος θειικός σίδηρος (II)

25. θειικός σίδηρος (II)

26. υδροξείδιο του σιδήρου (II)

27. ιωδιούχος σίδηρος (II)

28. οξείδιο του σιδήρου (II)

29. βρωμικό αργίλιο

30. ανθρακικό αργίλιο

31. όξινο θειικό αργίλιο

32. θειικό αργίλιο

33. υδροξείδιο του αργιλίου

34. ιωδιούχο αργίλιο

35. οξείδιο του αργιλίου

36. βρωμικό οξύ

37. ανθρακικό οξύ

38. θειικό οξύ

39. θειικό οξύ

40. νερό

41. υδροϊώδιο

42. νερό

5.12

1. PbO

2. CrO_3 3. $Ni(OH)_2$ 4. $MgCl_2$ 5. $Ca(ClO)_2$ 6. SnO_2 7. $PbCO_3$ 8. P_2O_5 9. $Zn(NO_3)_2$ 10. $K_2Cr_2O_7$ 11. $KMnO_4$ 12. $Mg(CN)_2$ 13. $CaSO_3$ 14. Fe_3O_4 5.13 α. $(NH_4)_2S$ β. $(NH_4)_2SO_4$ γ. NH_4NO_3 δ. $(NH_4)_3PO_4$