

ΑΣΚΗΣΕΙΣ ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑΣ ΧΗΜΙΚΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ

ΑΣΚΗΣΗ 1: Αντιστοιχίστε τα γράμματα με τους αριθμούς.

Α. H_2SO_4 Β. $\text{Ba}(\text{OH})_2$ Γ. CO_2 Δ. AlH_3 Ε. Al_2O_3 Ζ. Al_2S_3 Η. HCl Θ. $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$

1. οξείδιο του αργιλίου

2. υδροχλώριο

3. υδρογονούχο αργίλιο

4. θειικό οξύ

5. διοξείδιο του άνθρακα

6. υδροξείδιο του βαρίου

7. θειώδες αργίλιο

8. θειούχο αργίλιο

ΑΣΚΗΣΗ 2: Ονομάστε τις παρακάτω ενώσεις.

1. K_2O 2. $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 3. NaI 4. CaCl_2 5. HClO_3 6. Al_2S_3 7. $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ 8. FeBr_3 9. NH_3 10. MgO 11. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ 12. CaCO_3 13. NO_2 14. CuOH 15. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 16. FePO_4 17. KNO_3 18. H_2S 19. H_3PO_4 20. HCN

1.

2.

3.

4.

5.

6.

7.

8.

9.

10.

11.

12.

13.

14.

15.

16.

17.

18.

19.

20.

ΑΣΚΗΣΗ 3: Γράψτε τους μοριακούς τύπους των παρακάτω ενώσεων.

1. χλωριούχο ασβέστιο:
2. ιωδιούχο κάλιο:
3. υδροξείδιο του ασβεστίου:
4. νιτρικός άργυρος:
5. χλωρικό κάλιο:
6. θειούχο μαγνήσιο:
7. ανθρακικό νάτριο:
8. θειικό αργίλιο:
9. θειικός σίδηρος (II):
10. ανθρακικό αργίλιο:
11. οξείδιο του νατρίου:
12. βρωμιούχος ψευδάργυρος:
13. φωσφορικό μαγνήσιο:
14. υδρόθειο:
15. φθοριούχος σίδηρος (II):
16. φωσφορικό αργίλιο:
17. φωσφορικό μαγνήσιο:
18. κυανιούχο κάλιο:
19. χλωρικό ασβέστιο:
20. αμμωνία:

