ТЕСТОВИ ЗАДАЧИ – ХИМИЧНА СИМВОЛИКА, НАИМЕНОВАНИЯ, ОТНОСИТЕЛНА АТОМНА МАСА И ОТНОСИТЕЛНА МОЛЕКУЛНА МАСА – ВАРИАНТ 1

1. Коя буква се използва като знак на химичен елемент?

а) Z
б) M
в) L
г) C

2. Кое НЕ е наименование на химичен елемент?

а) амоняк
б) бром
в) йод
г) сяра

3. Кое е наименованието на съединението $CaCl_2$?

а) калиев дихлорид
б) калиев трихлорид
в) калциев дихлорид
г) дикалциев хлорид

4. Коя формула съответства на съединението магнезиев дийодид?

а) Mg_2I
б) MgI_2
в) MgJ_2
г) MnI_2

5. Коя формула се отнася за просто вещество?

а) Br_2
б) NO
в) KI
г) SO_2

6. В молекулата на кое от веществата има най-много атоми?

а) H_2
б) O_3
в) N_2O
г) SO_3

7. По кой израз може правилно да се изчисли относителната молекулна маса на диазотен пентаоксид?

а) $A_r(N_2) + 5A_r(O_2)$
б) $2A_r(N) + 3A_r(O)$
в) $2A_r(N_2) + 5A_r(O_2)$
г) $2A_r(N) + 5A_r(O)$

8. Кои вещества са подредени в ред на нарастване на относителната им молекулна маса?

а) H_2O, NH_3, CH_4
б) CH_4, H_2O_2, HF
в) HCl, HBr, HI
г) Br_2, O_3, N_2

9. Напишете наименованията на следните вещества:

Al_2O_3 .....
Cu_2S.....

10. Напишете химичните формули на следните прости вещества и химични съединения:

трижелезен тетраоксид .....
водороден хлорид .....
водород .....
цинков дибромид .....

11. Препишете на празния ред формулите на тези от дадените вещества, които са сулфиди.

H_2S, S, Na_2S, FeS, SO_3, ZnSe, Al_2S_3
.....
.....

12. Изчислете относителната молекулна маса на веществата O_2 и NH_3.

$M_r(O_2)$ = ...
.....
$M_r(NH_3)$ = ...
.....

LIVEWORKSHEETS