

Тематична проверка: Химична символика и валентност.

Задачи, оценявани с 1 точка

1. Относителната молекулна маса M_r на динатриевия оксид се изчислява с израз:

- а) $M_r(\text{Na}_2\text{O}) = A_r(\text{Na}) + A_r(\text{O})$
- б) $M_r(\text{Na}_2\text{O}) = A_r(\text{Na}) + 2A_r(\text{O})$
- в) $M_r(\text{Na}_2\text{O}) = 2A_r(\text{Na}) + A_r(\text{O})$
- г) $M_r(\text{Na}_2\text{O}) = 2A_r(\text{Na}) + 2A_r(\text{O})$

2. Посочете грешното твърдение за веществото въглероден диоксид:

- а) съставено е от два химични елемента
- б) е химично съединение
- в) съставено е от три химични елемента
- г) молекулата е съставена от три атома

3. В кой ред всички елементи проявяват постоянна валентност?

- А) O, Cl, N
- б) O, S, Na
- в) F, Ca, S
- г) Mg, K, O

4. Вярната формула на съединението дихлорен хептаоксид е:

- а) Cl_2O
- б) Cl_2O_3
- в) Cl_2O_5
- г) Cl_2O_7

Задачи, оценявани с 2 точки

5. Определете валентността на атомите на всеки елемент. Al_2O_3 , Ag_2O , FeS , Ca_3N_2 , SiH_4

6. Съставете формулите на следните две съединения:

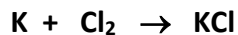
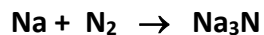
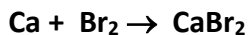
1. С кислород на азот (IV) и

2. Магnezий с бром

7. Попълнете таблицата.

Формула	Име
ZnS	
	силициев тетрахидрид
Al_2O_3	
	дiazотен оксид

8. Изравнете уравненията



9. Изразете с уравнение горенето на алуминий

10. Изчислете относителната молекулна маса на алуминиев трихидрид

Критерии слаб 2 ↓ среден 3 ↓ добър 4 ↓ много добър 5 ↓ отличен 6
От -----4т-----7т-----10.5т-----14.5т-----→16т