

Тематична проверка: Химична символика и валентност.

Задачи, оценявани с 1 точка

1. Относителната молекулна маса M_r на серния диоксид се изчислява с израза:

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

2. Посочете грешното твърдение за веществото диазотен оксид:

- 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

Задачи, оценявани с 2 точки

3. В кой ред всички елементи проявяват постоянна валентност?

- а) O, Al, N
- б) O, S, Na
- в) P, Ca, Si
- г) Mg, Na, O

4. Вярната формула на съединението диазотен триоксид е:

- а) N_2O
- б) N_2O_3
- в) N_2O_5
- г) NO_2

5. Определете валентността на атомите на всеки елемент. PH_3 , MgS , FeCl_2 , Cl_2O_5 , NO_2

6. Съставете формулите на следните две съединения:

1. С кислород на желязо (III) и

2. С натрий на сяра

7. Попълнете таблицата.

Формула	Име
N_2O_5	
	натриев флуорид
FeBr_3	
	калциев дихидрид

8. Изравнете уравненията



9. Изразете с уравнение горенето на натрий

10. Изчислете относителната молекулна маса на железен сулфид

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