

Тематична проверка: Химична символика и валентност.

Задачи, оценявани с 1 точка

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

- а) $M_r(H_2S) = Ar(H) + Ar(S)$
- б) $M_r(H_2S) = Ar(H) + 2Ar(S)$
- в) $M_r(H_2S) = 2Ar(H) + Ar(S)$
- г) $M_r(H_2S) = 2Ar(H) + 2Ar(S)$

2. Посочете грешното твърдение за веществото дикалиев 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

3. В кой ред всички елементи проявяват постоянна валентност?

- а) O, C, Na б) O, Br, Na
- в) Fe, Ca, S г) Al, K, O

4. Вярната формула на съединението азотен диоксид е:

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

Задачи, оценявани с 2 точки

5. Определете валентността на атомите на всеки елемент. CaH_2 , SO_3 , $FeCl_3$, Cl_2O_5 , Mg_3N_2

6. Съставете формулите на следните две съединения:

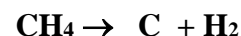
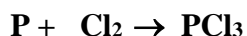
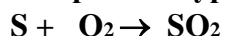
1. С кислород на азот (III) и

2. С йод на калций

7. Попълнете таблицата.

Формула	Име
$FeCl_3$	
	железен сулфид
CaH_2	
	дiazотен триоксид

8. Изравнете уравненията



9. Изразете с уравнение взаимодействието на калий и кислород

10. Изчислете относителната молекулна маса на калциев дихлорид

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