

Тематична проверка: Химична символика и валентност.

Задачи, оценявани с 1 точка

1. Относителната молекулна маса M_r на дикалиевия оксид се изчислява с израза:

- а) $M_r(K_2O) = Ar(K) + Ar(O)$
- б) $M_r(K_2O) = Ar(K) + 2Ar(O)$
- в) $M_r(K_2O) = 2Ar(K) + Ar(O)$
- г) $M_r(K_2O) = 2Ar(K) + 2Ar(O)$

2. Посочете грешното твърдение за веществото серен 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) H, Cu, N
- б) O, S, H
- в) Br, Ca, S
- г) Ca, K, O

4. Вярната формула на съединението диазотен пентаоксид 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. CH_4 , CaO , $FeBr_3$, Cl_2O_7 , LiH

6. Съставете формулите на следните две съединения:

- 1. С кислород на сяра (VI) и
- 2. С водород на алуминий

7. Попълнете таблицата.

Формула	Име
$FeBr_3$	
	азотен диоксид
K_2S	
	дихлорен оксид

8. Изравнете уравненията



9. Изразете с уравнение взаимодействието на водород и хлор

10. Изчислете относителната молекулна маса на азотен диоксид

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