

## Тематична проверка: Химична символика и валентност.

Задачи, оценявани с 1 точка

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

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

2. Посочете грешното твърдение за веществото вода:

- 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, S, H
- б) Na, K, Cl
- в) K, Ca, S
- г) Mg, H, O

4. Вярната формула на съединението дихлорен оксид е:

- а)  $\text{Cl}_2\text{O}$
- б)  $\text{Cl}_2\text{O}_3$
- в)  $\text{Cl}_2\text{O}_5$
- г)  $\text{Cl}_2\text{O}_7$

Задачи, оценявани с 2 точки

5. Определете валентността на атомите на всеки елемент.  $\text{K}_2\text{S}$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Cl}_2\text{O}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{NH}_3$

6. Съставете формулите на следните две съединения:

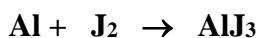
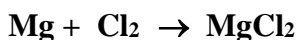
1. С кислород на алуминий и

2. С водород на силиций (IV)

7. Попълнете таблицата.

Формула	Име
$\text{Na}_2\text{O}$	
	Литиев хлорид
$\text{Ca}_3\text{N}_2$	
	Меден оксид

8. Изравнете уравненията



9. Изразете с уравнение горенето на фосфор

10. Изчислете относителната молекулна маса на дикалиев оксид

Критерии    слаб 2    ↓    среден 3    ↓    добър 4    ↓    много добър 5    ↓    отличен 6  
0т -----4т-----7т-----10.5т-----14.5т----->16т