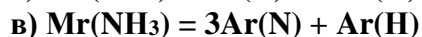


Тематична проверка: Химична символика и валентност.

Задачи, оценявани с 1 точка

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



2. Посочете грешното твърдение за веществото дихлорен 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) I, C, H б) O, S, K

в) Fe, Ca, O г) Mg, H, 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. AlH_3 , MgO , CuCl_2 , Cl_2O , Ca_3P_2

6. Съставете формулите на следните две съединения:

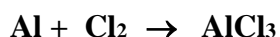
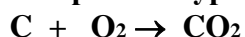
1. С водород на въглерод (IV) и

2. С натрий на кислород

7. Попълнете таблицата.

Формула	Име
CuCl_2	
	азотен трихидрид
Ca_3P_2	
	калциев оксид

8. Изравнете уравненията



9. Изразете с уравнение взаимодействието на водород и сяра

10. Изчислете относителната молекулна маса на магнезиев дихлорид

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