Хемија – провера

**1. Шта је од наведеног раствор?**

 млеко пијаћа вода уље сок

**2. Који од наведених елемената је на собној температури чврст, сив и гради базни оксид?**

 угљеник магнезијум хлор

**3. Непозната супстанца је на собној температури и атмосферском притиску тецног агрегатног** **стања и раствара се у води. Ова својства можемо објаснити тиме што је у супстанци** **заступљена:**

 метална веза поларна ковалентна веза ковалентна веза

**4. Непозната супстанца се топи на 776°Ц и њен растоп (истопљена супстанца) проводи** **електрицну струју. У супстанци је заступљена:**

 јонска веза

 поларна ковалентна веза

 неполарна ковалентна веза

**5. На хемијску реакцију измеду магнезијума и хлороводоницне киселине указује:**

 појава талога

 ослобадање светлосне енергије

 појава мехурица

**6. Израчунај процентни састав засићеног раствовра кухињске соли који се добија растварањем 36g кухињске соли у 100g воде на 25°C.**

 55,76% 50,00% 54,99%

7. Колико грама воде треба додати у 10g кухињске соли да би се добио 20%-тни раствор?

 87g 40g 56g

**8. У хемијској реакцији калцијум - оксида (CаО) са водом настаје:**

 киселина база (хидроксид) со оксид

**9. У водени раствор калијум-хлорида уроњене су електроде са којим је повезано струјно коло са сијалицом. Сијалица светли зато што се ураствору калијум - хлорида налазе:**

 атоми калијума и молекули хлора

 молекули калијум-хлорида

 јони калијума и хлора

**10. Који је хемијски елемент из пепела морских алги први изоловао хемичар Бернард Куртоа** **1811. године?**

 калцијум

 јод

 калијум

 фосфор

 натријум

**11. Како се у хемији називају атоми, молекули или јони који имају неупарен електрон у** **спољашњој електронској љусци?**

 слободни радикали

 ањони

 изотопи

**12. Која концентрована киселина се крије иза старог имена витриолово уље или витриол, а** **данас се најчешће добија контактним поступком?**

 азотна киселина сумпорна киселина

 хлороводонична киселина