

383. Једноставна чиста супстанца:

- а) морска вода
- б) натријум-хлорид
- в) вода
- г) натријум

Одговор је г) натријум зато што су хемијски елементи чисте супстанце јер се не могу хемијским променама разложити на једноставније. Морска вода, натријум-хлорид, вода се могу дање разложити и због тога они не припадају чистим супстанцама и нису одговор.

384. Сваки пример супстанце из леве колоне повежи са одговарајућом врстом супстанце.

- | | |
|---------------------|----------------------|
| 1. дестилована вода | а) хемијски елемент |
| 2. вода из чесме | б) хемијско једињење |
| 3. вода из баре | в) хомогена смеша |
| | г) хетерогена смеша |

дестилована вода је хемијско једињење јер јој је хемијска формула H_2O односно састоји се из више различитих елемената.

Вода из чесме је хомогена смеша јер садржи минерале и бактерије али су они распоређени подједнако

Вода из баре је хетерогена смеша јер су у њој бактерије неправилно распоређене

385. Сваку супстанцу из леве колоне повежи са њеном применом у десној колони.

- | | |
|------------|---------------------------|
| 1. водоник | а) гашење пожара |
| 2. угљеник | б) ракетно гориво |
| 3. азот | в) конзервирање намирница |
| | г) производња барута |

386. сваки појам у левој колони повежи са појмом у десној колони

- | | |
|------------------------|----------------------|
| 1. сагоревање | а) физичко својство |
| 2. густина | б) хемијско својство |
| 3. испаравање | в) физичка промена |
| 4. запаљивост | г) хемијска промена |
| 5. температура топљења | |

387. кристали натријум хлорида (кухињске соли) изграђени су од:

А)атома и молекула

Б)катјона и молекула

В)анјона и молекула

Г)катјона и анјона

Одговор је г)катјона и анјона јер натријум хлорид настаје јонском везом. Јонска веза је електростатичко привлачење између супротно наелектрисаних јона односно катјона(позитивно наел. јона) и анјона(негативно наел. јона).

388. водоник је неметал, а натријум метал прве групе Периодног система елемената. Хлор је неметал седме(седамнесте) групе Периодног система елемената. Сваку формулу из леве колоне повежи са типом хемијске везе у десној колони.

- | | |
|--------------------|-----------------------------|
| 1. H ₂ | а)неполарна ковалентна веза |
| 2. NaCl | б)поларна ковалентна веза |
| 3. HCl | в)јонска хемијска веза |
| 4. Cl ₂ | |

H₂ молекул водоника је настао неполарном ковалентном везом јер њом настају молекули елемента односно њу граде атоми истих неметала.

NaCl кухињска со је настала јонском везом јер она везује јоне метала и јоне неметала.

HCl хлороводонична киселина је настала поларном ковалентном везом јер се њом везују атоми различитих елемената неметала. Овом везом настају молекули једињења.

Cl₂ молекул хлора је настао неполарном ковалентном везом као и молекул водоника.

389. на линијама поред формуле супстанце напиши њен назив.

А)Na₂O-натријум оксид

Б)NaOH-натријум хидроксид

В)SO₃-сумпор-триоксид или сумпор(6)оксид

Г)H₂SO₄-сумпорна (сулфатна) киселина

390. пијаћа вода са чесме је:

а)хемијски елемент

б)хемијско једињење

в)хомогена смеша

г)хетерогена смеша

одговор је в)хомогена смеша зато што су у води честице једнако распоређене у свим њеним деловима.

391. када од две супстанце правимо хомогену смешу тај поступак можемо назвати.

А)синтеза

Б)анализа

В)растварање

Г)оксидација

Одговор је в)растварање због тога што приликом растварања ми мешамо растварач са раствореном супстанцом и тако настаје раствор односно хомогена смеша.

392. да би се супстанца у епрувети безбедно загревала, потребно је епрувету изнад пламена држати са отвором окренутим од себе и других.

А)металним машицама

Б)рукавицама

В)дрвеном штипаљком

Г)прстима у горњем делу епрувете

Одговор је в)дрвеном штипаљком зато што ћемо се у осталим случајевима опећи или преко рукавица, директно или преко металних машица док кроз дрво слабо пролази топлота.