

Задачи за самоевалуацију полазника**(Систематизација пређеног градива)**

1. Повежите одговарајуће појмове тако што ћете на линији поред броја написати слово испред одговарајућег појма:
 - 1. ___ натријум а) елемент
 - 2. ___ натријум-хлорид
 - 3. ___ кисеоник б) једињење
 - 4. ___ вода
2. Заокружите слово испред тачног одговора. Ограда направљена од гвожђа се фарба због хемијског својства гвожђа. Које је то својство?

а) може се намагнетисати б) сива боја в) корозивност (рђање)
3. На линији поред сваког примера напишите слово Т, ако је тврдња тачна или Н, ако је нетачна :

а) кисеоник је гас ___ б) азот је метал ___ в) сумпор је жут ___
г) бакар је црвен ___ д) гвожђе је неметал ___ ђ) графит проводи струју ___
4. Разврстајте наведене примере елемената на неметале и метале:
цинк, хлор, фосфор, натријум, азот, калцијум, сумпор.
Неметали: _____
Метали: _____
5. Опишите примену метала у свакодневном животу или делатности коју обављате.
6. На линији испред назива хемијског елемента напишите слово које пише испред одговарајуће примене хемијског елемента.
___ водоник а) ракетно гориво в) конзервисање хране
___ кисеоник б) за прављење лименки и авиона г) за вештачко дисање
___ азот
7. Наведите физичка својства по којима се разликују неметали од метала.
8. Која два неметала улазе у састав ваздуха?
9. Заокружите слово испред тачног одговора. Бакар се налази у електричним кабловима зато што:
а) може се извући у жицу б) добро проводи топлоту
в) добро проводи електричну струју г) има лепу црвену боју

(Примена реакције неутрализације у свакодневном животу)

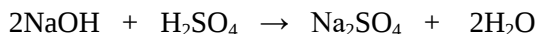
- Једно од важних и карактеристичних својстава киселина и база јесте да оне реагују једне са другима. У хемијским реакцијама у којима као реактанте имамо киселине и базе, увек настане иста врста једињења а то су соли и вода па је добијени раствор неутралан.
- **Неутрализација је реакција између киселине и базе у којој настају со и вода**



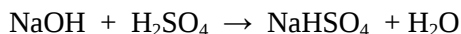
Разликујемо :

1. Потпуну неутрализацију
2. Непотпуну неутрализацију

1. потпуна неутрализација настаје кадасе сви водонични јони који потичу од киселине сједине са свим хидроксилним групама које потичу од базе и награде воду



1. код непотпуне неутрализацијесе неће неутралисати сви водонични и хидроксилни јони градећи воду . Јони који нису неутралисани улазе у састав соли



- **У реакцијама неутрализације настају многе соли које се користе и свакодневном животу нпр:**

- **Кухињска со (NaCl)** користи се као зачин у јелима и као конзерванс. Њен 0,9% водени раствор употребљава се у медицини и познат је као **физиолошки раствор**
- **Сода бикарбона (NaHCO₃)** се користи као „ пекарски „ прашак и саставни је део прашка за пециво
- **Сода (Na₂CO₃)** се употребљава у индустрији стакла и средстава за прање
- **Плави камен (CuSO₄ x 5H₂O)** се употребљава у пољопривреди као средство за заштиту винове лозе.
- **Гипс (CaSO₄ x 2H₂O)** се користи за добијање „ печеног „ гипсакоји се употребљава у грађевинарству . Гипс се користи и у медицини за имобилисање сломљених костију