

ТЕСТ ИЗ ХЕМИЈЕ – 8. разред

Попуњава ученик - попунити читко штампаним словима

Регионални центар: _____

Име и презиме: _____

Школа: _____

(потпис ученика)

Број бодова:

Време израде теста је **90** минута! Тест има 10 задатака. Тест попунити хемијском оловком, јер се у противном одговори неће признавати.

Погрешан одговор не доноси ни позитивне ни негативне бодове.

Пажљиво прочитај питања! Прецртани и дописани или преправљани одговори се не признају. Укупан број бодова на тесту је 40.

СРЕЋНО!

1. Колико је потребно грама натријум-хидроксида, а колико воде да би се направило 350g 25% раствора?

Одговор: маса NaOH = _____, а маса H₂O = _____

/4

2. Напишите једначине хемијских реакција у којима реагују:

- а) натријум-хидроксид и угљена киселина
- б) калцијум-хидроксид и азотна киселина
- в) калијум-хидроксид и сумпораста киселина
- г) калцијум-хидроксид и фосфорна киселина

и напишите називе соли које су настале.

/4

3. Колико је потребно атома кисеоника за сагоревање 10g калцијума?

Одговор: број атома кисеоника је _____

/5

4. Кисеоник чини 65% масе људског тела. Колико има атома кисеоника у телу човека чија је маса 65kg?

Одговор: број атома кисеоника је _____

/5

5. Реакцијом алуминијум-хлорида са натријум-хидроксидом настало је 15g талога. Колико грама реактаната је учествовало у реакцији?

Ar(Al) = 27, Ar(Cl) = 35,5 Ar(Na) = 23, Ar(O) = 16, Ar(H) = 1

Одговор: маса алуминијум-хлорида је _____, а маса натријум-хидроксида је _____

/5

6. Заокружите ДА или НЕ у следећим исказима:

а) Метал којег по масеном садржају има највише у легури јесте основни елемент. ДА –НЕ

б) Челик је легура гвожђа са угљеником. ДА –НЕ

в) Месинг је легура бакра и калаја. ДА –НЕ

г) Нерђајући челик назива се и ростфрај, инокс или прохром. ДА –НЕ

/2

7. У чаши се налази узорак натријум-хлорида масе 11,7g. $A_r(\text{Cl}) = 35,5$ $A_r(\text{Na}) = 23$,

а) Колико се хлоридних јона налази у овом узорку?

Одговор: број хлоридних јона је _____

/4

б) Која количина ове соли се налази у овом узорку?

Одговор: количина натријум-хлорида је _____

8. Који од узорака садржи већу количину супстанце: 39,2g сумпорне киселине или 32,8 g сумпорасте киселине?

Одговор: _____

/3

9. Напишите једначине електролитичке дисоцијације:

а) натријум-фосфата

б) гвожђе(III)-хлорида

в) олово(II)-нитрата

г) калцијум-фосфата

/4

10. Написати рационалне структурне формуле следећих угљоводоника:

а) 2,3,4-триметил-1-хексен

б) 2,2 –диметил-3-хексин

в) 3-етил-4-метил-1-хексен

г) 3-етил-6-метил-1-хептин

/4