

## ТЕСТ ИЗ ХЕМИЈЕ – 7. 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. Хемијском симболиком помоћу хемијских формула прикажи:

а) четири молекула једињења која садрже укупно четири атома сумпора и дванаест атома кисеоника

Одговор: \_\_\_\_\_

/3

б) два молекула једињења четворовалентног угљеника и кисеоника

Одговор: \_\_\_\_\_

2. Допуните реченицу називом уобичајеног поступка (дестилација, цеђење, кристализација) који се користи за раздвајање састојака датих смеша:

а) Пресовањем семенки сунцокрета и \_\_\_\_\_ добива се уље.

б) Лед настаје \_\_\_\_\_ воде.

/4

в) Бензин се добива \_\_\_\_\_ нафте.

г) Племенити гасови се добивају \_\_\_\_\_ течног ваздуха.

3. Одредите валенце хемијских елемената у следећим једињењима:

а)  $\text{H}_2\text{SO}_4$

б)  $\text{Na}_3\text{PO}_4$

/4

в)  $\text{CO}$

г)  $\text{H}_2\text{S}$

4. На датим линијама напиши валенце елемената, формуле или називе једињења:

/3

а) Валенца сумпора у  $\text{SO}_2$  је \_\_\_\_\_

б) Формула магнезијум-оксида је \_\_\_\_\_

в) Исправан хемијски назив за једињење  $\text{CuCl}_2$  \_\_\_\_\_

г) Исправан хемијски назив за једињење  $\text{CaF}_2$  је \_\_\_\_\_

д) Валенца угљеника у једињењу формуле  $\text{CCl}_4$  \_\_\_\_\_

ђ) Формула азот (V)-оксида \_\_\_\_\_

5. Израчунај колико има атома сребра у сребрном прстену масе 216g ?  $A_r(\text{Ag}) = 108$

Одговор: број атома сребра је \_\_\_\_\_

/5

6. Заокружите ДА или НЕ у следећим исказима:

а) Број група и периода у Периодном систему елемената је једнак.

ДА –НЕ

б) Редни број елемента у периодном систему представља његов масени број.

ДА –НЕ

в) Најизразитији неметали се налазе у 17. групи ПСЕ.

ДА –НЕ

г) Атоми два суседна елемента у групи се разликују за један протон.

ДА –НЕ

/4

7. Колико је грама натријум-хлорида потребно одмерити за припремање пола килограма zasiћеног раствора на 20 °C? Растворљивост натријум-хлорида на тој температури је 36g у 100g воде?

Одговор: маса натријум-хлорида је \_\_\_\_\_

/5

8. Колика је маса воде испарила из 50g раствора у којем је масени удео калијум-нитрата 20%, ако је у добијеном раствору масени удео растворене супстанце 40%?

Одговор: маса воде је \_\_\_\_\_

/5

9. Прикажи помоћу Луисових симбола настајање ковалентне везе између два атома азота.

/2

10. Колико је грама воде и колико грама воденог раствора у којем је удео кухињске соли 40% потребно за припремање 150g воденог раствора масеног удела соли 25%?

Одговор: маса 40% раствора је \_\_\_\_\_, а маса воде је \_\_\_\_\_

/5