



Име и презиме: \_\_\_\_\_ Одд: \_\_\_\_\_

**Контролен тест 3**  
**Хемиски реакции**

**Внимателно прочитај, добро размисли, а потоа одговори!**

**1. Поплни ја табелата !**

6/

| Вид на промена         | хемиска | физичка |
|------------------------|---------|---------|
| Замрзнување месо       |         |         |
| Сушење на железо       |         |         |
|                        |         | ✓       |
|                        | ✓       |         |
| Печење торта           |         |         |
| Капки вода на прозорец |         |         |

**2. Кои супстанции се **реактанти** а кои **продукти** во реакцијата меѓу железни струганици и сулфур во прав? Запиши ја равенката на реакцијата со **зборови**?**

4/

- Равенка на реакција \_\_\_\_\_
- Реактанти се \_\_\_\_\_
- Продукти се \_\_\_\_\_

**3. Наброј ги знаците за хемиска промена!**

1/

\_\_\_\_\_

**4. На кој начин можеш да докажеш дека како продукт си добил јаглерод диоксид? Објасни!**

4/

\_\_\_\_\_  
 \_\_\_\_\_  
 \_\_\_\_\_

**5. Колку изнесува масата на добиениот продукт кога **9 g** сулфур во целост ќе изреагираат со **17g** железо?**

1/

- A) 9g      Б) 17g      В) 21g      Г) 26g

**6. Запиши равенка на реакција на **согорување на бакар** (со зборови)! Од кој тип на соединенија е **добиениот продукт**?**

3/

**7. Запиши општа равенка и равенка со зборови за реакција на натриум со вода!**

4/

8. Кои од наведените хидроксида се растворливи? 1/

A) NaOH

Б) Zn(OH)<sub>2</sub>

В) Al(OH)<sub>3</sub>

Г) Cu(OH)<sub>2</sub>

9. Поплни ја табелата: 6/

| Име на киселина | Формула на киселина | Име на образувана сол |
|-----------------|---------------------|-----------------------|
| сулфурна        |                     |                       |
|                 | HCl                 |                       |
|                 |                     | нитрати               |

10. Дополни ги следниве текстуални равенки! 6/

A) Бакар оксид + \_\_\_\_\_ → бакар сулфат + \_\_\_\_\_

Б) Натриум \_\_\_\_\_ + Калиум нитрат → \_\_\_\_\_ хидроксид + \_\_\_\_\_

В) \_\_\_\_\_ + азотна киселина → цинк \_\_\_\_\_ + водород

11. На празното место под сликите запиши го значењето на знаците за предупредување 1 /



\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

12. Бојата на лакмусот во кисела средина е \_\_\_\_\_, а додека во базна \_\_\_\_\_ 1/

13. Според дадента табела одговори на барањата! 3/

| Раствор | pH-вредност |
|---------|-------------|
| A       | 3           |
| Б       | 9           |
| В       | 7           |
| Г       | 6           |

A) Кисели се растворите \_\_\_\_\_

Б) Базни се растворите \_\_\_\_\_

В) Неутрални се растворите \_\_\_\_\_

14. Наброј ги 3 најчесто користените киселини во лабораториите! 1/

\_\_\_\_\_