

Датум: _____ Име и презиме: _____

0 - 14 15-21 22-28 29-35 36-42

Освоени бодови _____

Оценка _____ Наставник _____



Контролен тест 3 Хемиски реакции

Внимателно прочитај, добро размисли, а потоа одговори!

1. Пополни ја табелата!

6/

Вид на промена	хемиска	физичка
Варење компир		
Рѓосување на метална лажица		✓
	✓	
Замрзнување овошје		
Капки вода на стаклено шише		

2. Кои супстанции се **реактанти** а кои **продукти** во реакцијата меѓу магнезиумова лента и водена пара? Запиши ја равенката на реакцијата со **зборови**?

4/

3.

- Равенка на реакција _____
- Реактанти се _____
- Продукти се _____

4. Наброј ги знаците за хемиска промена!

1/

5. На кој начин можеш да докажеш дека како продукт си добил водород? Објасни!

4/

6. Колку изнесува масата на добиениот продукт кога **7 g** сулфурна киселина во целост ќе изреагираат со **19g** железо?

- А) 9g Б) 17g В) 26g Г) 21

1/

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

3/

8. Запиши општа равенка и равенка со зборови за реакција на литиум со вода!

4/

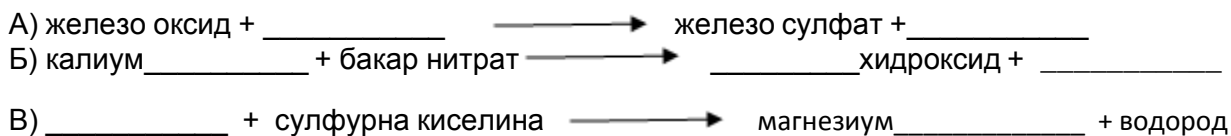
Датум: _____ Име и презиме: _____

9. Кои од наведените хидроксида се слабо растворливи? 1/
А) NaOH Б) Mg(OH)₂ В) Al(OH)₃ Г) Cu(OH)₂

10. Пополни ја табелата: 6/

Име на киселина	Формула на киселина	Име на образувана сол
		хлориди
	H ₂ SO ₄	
Азотна		

11. Дополни ги следниве текстуални равенки! 6/



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



13. Бојата на **лакмусот** во базна средина е _____, а додека во кисела _____ 1/

14. Според дадената табела одговори на барањата! 3/

Раствор	pH-вредност
А	11
Б	5.5
В	2
Г	7

- А) Кисели се растворите _____
Б) Базни се растворите _____
В) Неутрални се растворите _____

15. Наброј ги 3 најчесто користените бази во лабораториите! 1/