

РЕШЕЊА ТЕСТА ИЗ ХЕМИЈЕ ЗА VII РАЗРЕД ОСНОВНЕ ШКОЛЕ
Републичко такмичење, 2024

Број задатка	Тачан одговор	Упутство за прегледање теста	бодови
1.	г)	Ако је поред тачног одговора заокружен и нетачан одговор задатак се не бодује.	1x4=4
2.	G	Ако је поред тачног одговора уписан и нетачан одговор задатак се не бодује.	1x3=3
3.	а) Н б) Т в) Н	Сваки тачан одговор се бодује са 1. Ако је поред тачног одговора заокружен и нетачан одговор се не бодује.	3x1=3
4.	а) $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ б) 3:2	Тачно написана и изједначена једначина 1 бод. Задатак мора да има поступак да би био бодован.	1+2=3
5.	125 грама воде	Задатак мора да има поступак да би био бодован	1x4=4
6.	г)	Ако је поред тачног одговора заокружен и нетачан одговор задатак се не бодује.	1x3=3
7.	б), г)	Сваки тачан одговор се бодује са 1 бод. Ако је поред тачног одговора заокружен и нетачан одговор задатак се не бодује.	2x1=2
8.	а) NH_4Cl б) K_2SO_4	Сваки тачан одговор се бодује са 1 бодом	2x1=2
9.	в)	Ако је поред тачног одговора заокружен и нетачан одговор задатак се не бодује.	1x2=2
10.	Сублимација, одливање (декантовање), упаравање (кристализација)	Три тачна одговора 2 бода, два тачна и један нетачан један бод, два и више нетачних нула бодова.	2x1=2
11.	Калијум-оксид, FeCl_3 , Na_2S , фосфор(V)-оксид	Сваки тачан одговор се бодује са 0,5 бода	4x0,5=2
12.	а)3,4,3,2 б)2,2,2 в)2,6,2,3	Сваки тачан одговор се бодује са 1 бод	3x1=3
13.	а)	Задатак мора да има поступак да би био бодован	1x3=3
14.	$m(\text{I}_2)=127 \text{ g}$	Задатак мора да има поступак да би био бодован	1x4=4

УКУПНО: 40

СПЕЦИФИКАЦИЈА ЗАДАТАКА

1.	Хемијска лабораторија	Својства и промене супстанце	3
2.	Атоми, молекули јони	Врсте супстанце	3
3.	Атоми - најмање честице	Грађа атома, изотопи	3
4.	Атоми, молекули јони	Грађа атома, јона	3
5.	Смеше, хомогене и хетерогене	Раствори, масени удео	4
6.	Атоми, молекули јони	Валенца, формуле	3
7.	Смеше хомогене и хетерогене	Раствори, растворљивост	2
8.	Атоми, молекули јони	Кристалне решетке	2
9.	Хемијске реакције и израчунавања	Маса атома	2
10.	Смеше хомогене и хетерогене	Раствори, правила растворљивости	2
11.	Атоми, молекули јони	Хемијска веза	3
12.	Атоми, молекули јони	ПСЕ, валенца, формуле	3
13.	Смеше хомогене и хетерогене	Раствори, растворљивост	3
14.	Смеше хомогене и хетерогене	масени удео	4