

Забелешка/сугестија	Коментар (проширување на клучот)
8 одд.1 дел праш. 7 – да се признаат за точни одговорите под D и E	Се прифаќа. Направени се исправки во сите тестови.
8 одд. 2 дел праш. 3 – магнезиум нитрат	Не се прифаќа. Во учебникот се дадени формулите на калиум нитрат и магнезиум хлорид. Знаењата на учениците на регионален натпревар се проширени и продлабочени.
8 одд. 1 дел праш. 13 – да се признаат за точни одговорите под Аи В	Се прифаќа. Направени се исправки во сите тестови.
8 одд. 2 дел праш. 2 и 5	Се прифаќаат формулите CuO_2 , Cu_2O , Cu_2O_2 и Mg_2O , MgO_2 , Mg_2O_2 и CaCl .
8 одд. 2 дел праш. 5	За HCl се признава или хлороводородна киселина или хлороводород
8 одд. 2 дел праш. 3	6 нитратни групи
9 одд. 1 дел праш. 1 – да се признаат за точни одговорите под А и В	Се прифаќа. Направени се исправки во сите тестови.
9 одд. 1 дел праш. 5 – В не е точниот одговор, учениците учеле само за менување на својствата по групи	Не се прифаќа. Прашањето тестира генерално знаење од областа на хемијата. Она што секој ученик би требало да го знае е дека лево во таблицата на периодниот систем се наоѓаат метали, десно – неметали, а меѓу нив – семиметали, за да заклучи дека металниот карактер во периода постепено се намалува. Ова е учено во детали и во 8 одд. (по старата програма).