Креативни дух и заједничка предузетничка иницијатива

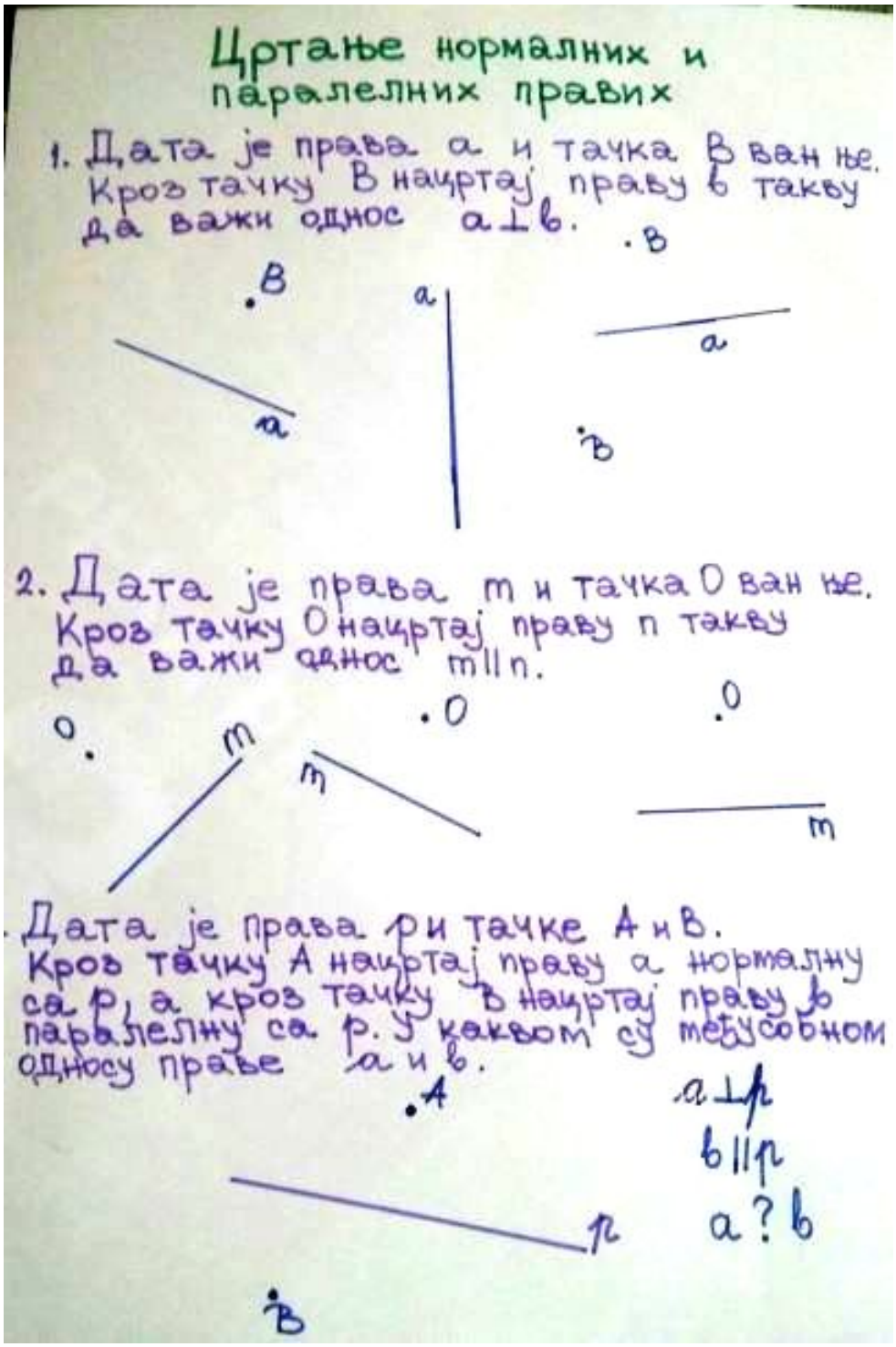
У прошлој години, ученици нижих разреда ИО Красава показали су изузетну ангажованост и предузетнички дух кроз продајне изложбе. Средства која су прикупљена током тих догађаја искористили су паметно и одговорно – набавили су материјал за израду честитки и новогодишњих украса. Сваки ученик задржао је једну честитку за себе, док су остале продавали међу својим вршњацима и наставницима. Овим путем желели бисмо истаћи значај ове иницијативе и да су прикупљена средства планирана да се искористе за побољшање квалитета часова ликовне културе и за припрему поклона поводом Осмог марта.





ПРАВОУГАОНИК И КВАДРАТ

Цртање нормалних и паралелних права



ПОСЛОВИЦЕ И ЗАГОНЕТКЕ

Задатак: Прочитај дати текст о пословицама и загонеткама, **без преписивања,** реши загонетке. У своју свеску напиши четири нове

пословице и три загонетке и то нека вам буде писани део домаћег задатка.

НАРОДНЕ УМОТВОРИНЕ

Пословице

Пословице су сажете изреке. Обично изражавају неку мудрост, истичу неки савет, неку поуку. Зато се каже да су пословице поучне. Оне су настале веома давно, када писменост није била проширена у народу. Кратке су сажете и лако се памте.

Боље је пријатељ близу него брат далеко.

Боље је своје јаје него туђа кокош.

Боље је не обећати, него реч не одржати.

Вук длаку мења, али ћуд никада.

Здравље је највеће богатство.

Где нема рада ту невоља влада

Загонетке

Загонетка је врста народних умотворина којом се нешто загонета, тј.постави задатак, односно питање, а одговор треба наћи. Загонетке обично траже досетљивост оног ко их одгонета.

Највише зна, а најмање говори.

Без коре уђе, са кором изађе.

Друге зове, себе не чује.

Свему свету један тањир доста.

Чврсто, течно, гасовито; Особине течности;

Прочитајте лекцију **„Вода и друге течности“**, коју можете пронаћи у уџбенику Природе и друштва, на страни 95, 96. и 97.

Особине по којима се течности разликују су: **ПРОВИДНОСТ, ГУСТИНА И СПОСОБНОСТ ДА РАСТВАРАЈУ ДРУГЕ МАТЕРИЈЕ.**

Уочи које течности имају већу, а које мању густину?

Ко су растварачи, а како настају раствори?

Да би проверио колико си савладао или савладала градиво, уради тест.

Кликни на линк!

⇓

ТЕСТ

Након урађеног теста иди на опцију **ПРОСЛЕДИ,** а потом можеш видети број освојених бодова и евентуалне грешке.