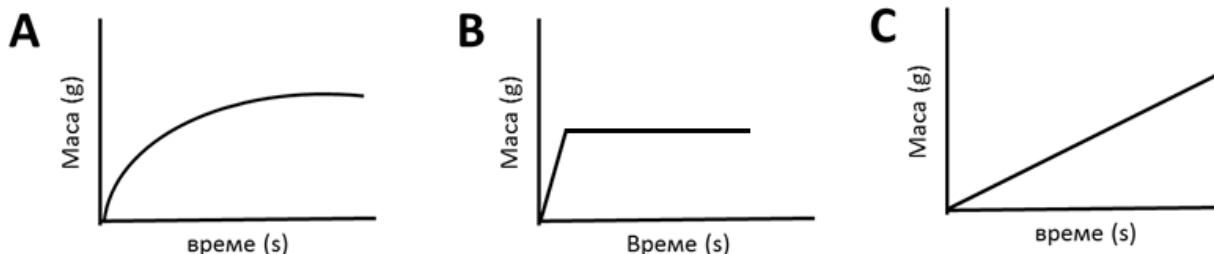


Работен лист: Брзина на реакции

1. Разгледај ги внимателно дадените дијаграми и одговори на барањата



А) На кој дијаграм реакцијата завршила најбрзо

Б) На кој дијаграм реакцијата не завршила во времето кое е прикажано

В) на кој дијаграм реакцијата се одвивала најбавно на почетокот на реакцијата

2. Прочитај ги внимателно исказите и определи дали се точни или неточни, доколку се неточни запиши го точниот исказ.

Исказ	Точно (✓) Неточно(X)	Точен исказ
Според теоријата на судири, доволно е честичките само да се судрат за да се добие продукт		
Брзината на реакција покажува колку продукти ќе се добијат или колку реактанти ќе се потрошат во некоја реакција за определено време		
Брзината на реакција за реакции во кој продуктите се гасови се изразува во cm^2/s ,		
Сите ензими се катализатори		
Енергија на активација претставува максималното количество енергија потребно за да се случи ефективен судир помеѓу честичките на реактантите		

