

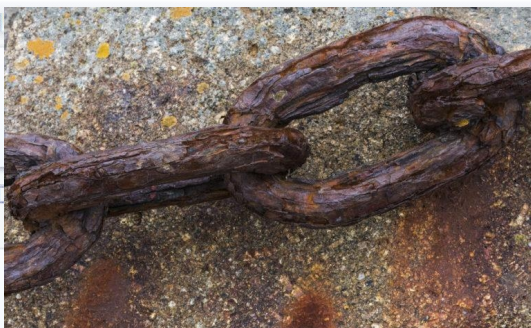
ХЕМИЈА

8 одделение

Наставник Валентина Пешевска

ЗАШТИТА ОД КОРОЗИЈА

- Корозија е штетен процес при кој што доаѓа до уништување на материјалите со помош на хемиски реакции.
- Штетите од корозија чинат огромна сума пари, се нарушува изгледот на предметите, се ослабнува нивната структура.



- Затоа треба да знаеме кои фактори предизвикуваат корозија и да пронајдеме начини за заштита на материјалите од корозија.
- Најагресивна е корозијата на железото и предметите направени од железо. За да се заштитат потребно е да се прекине контактот на металот со факторите кои предизвикуваат корозија (воздух, вода).



• Заштита од корозија најчесто се прави на следните начини:

• 1.Премачкување со лак или боја

• 2.Обложување со пластика

• 3.Премачкување со масло или маст

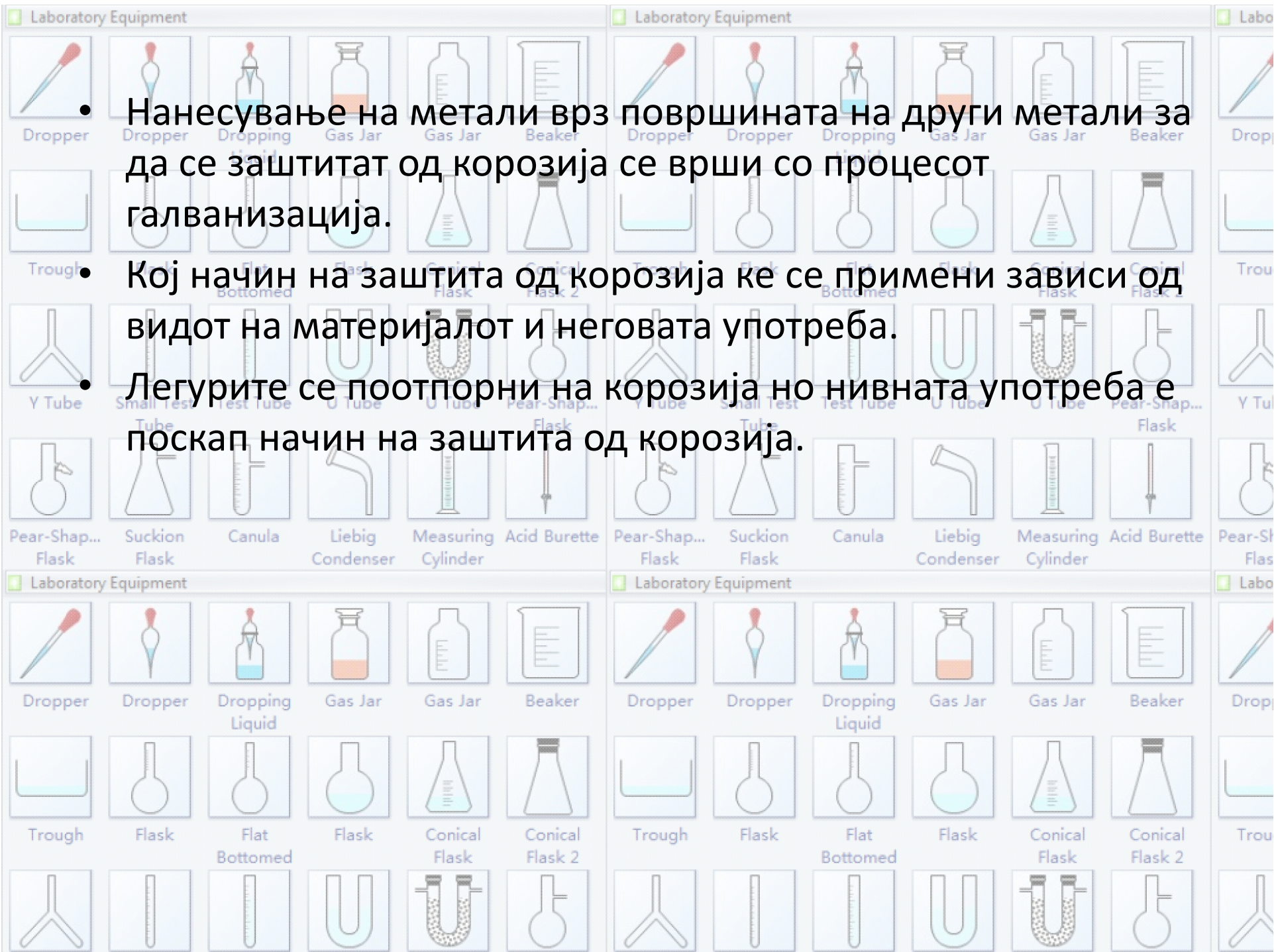
• 4.Обложување со калај(помалку реактивен метал)

• 5.Обложување со цинк (метал кој е пореактивен и чија што корозија може да се дозволи бидејќи е поевтин)

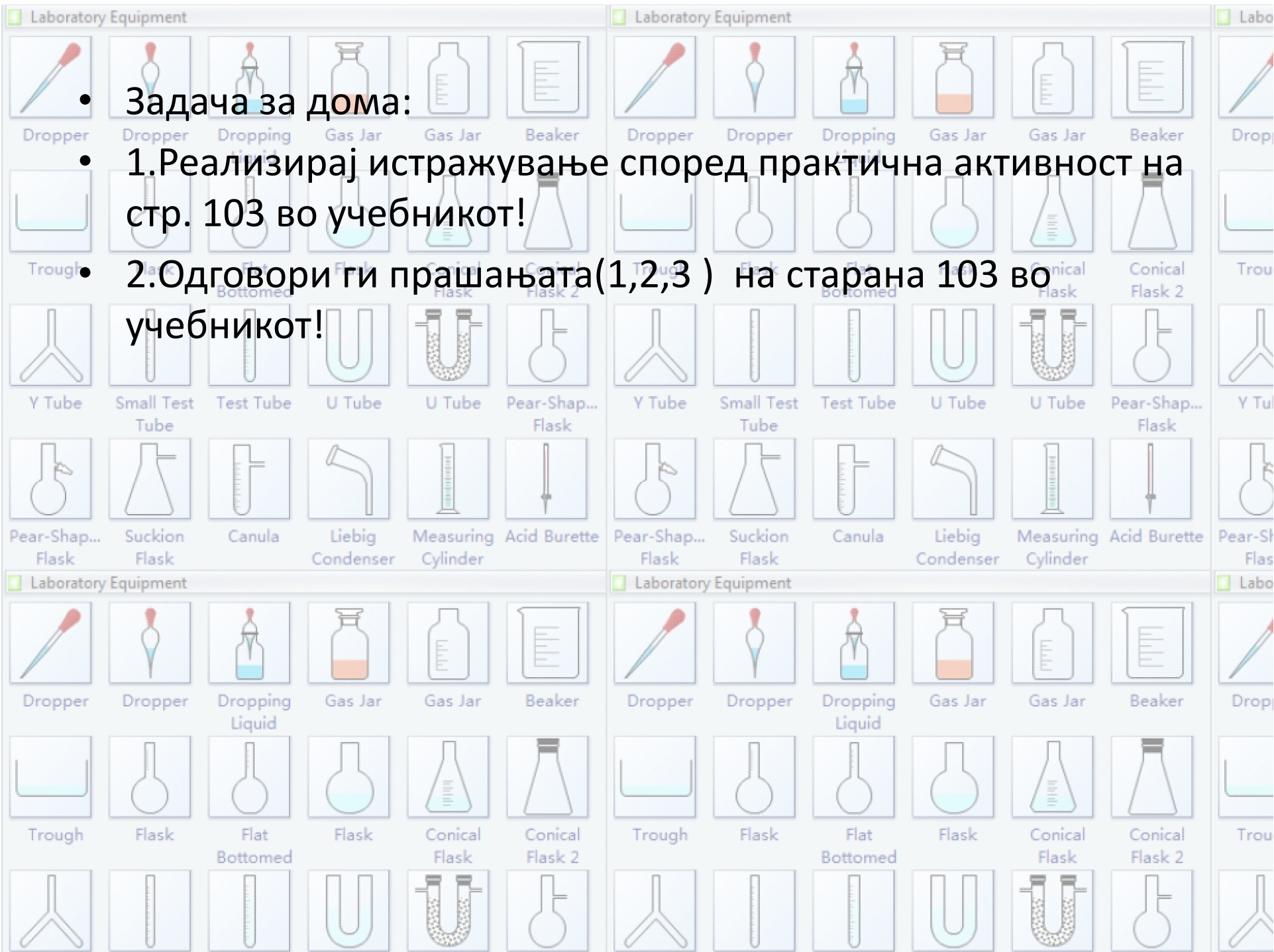
• Постапката галванизација можете да ја погледнете на следните линкови:

• https://www.youtube.com/watch?v=jQoE_9x37mQ

• <https://www.youtube.com/watch?v=f6WYxkhum-s>



- Нанесување на метали врз површината на други метали за да се заштитат од корозија се врши со процесот галванизација.
- Кој начин на заштита од корозија ќе се примени зависи од видот на материјалот и неговата употреба.
- Легурите се поотпорни на корозија но нивната употреба е поскап начин на заштита од корозија.



- **Задача за дома:**
- **1.Реализирај истражување според практична активност на стр. 103 во учебникот!**
- **2.Одговори ги прашањата(1,2,3) на старана 103 во учебникот!**