

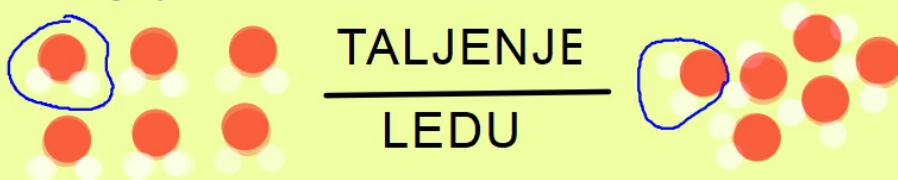
4. KEMIJSKE REAKCIJE

SNOVI SE SPREMINJAJO

(U, str. 72 - 74)

1. Spremembe snovi:

- **fizikalne:** snov se ne spremeni (delci snovi se ne spremenijo);



Primeri fizikalnih sprememb:

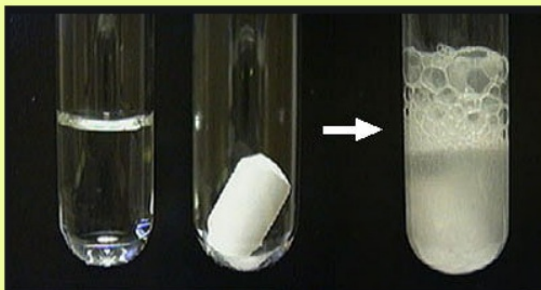
- sprememba agregatnega stanja,
- raztapljanje,
- spremembe oblike, ...

- **kemijske:** nastanejo nove snovi, ki imajo drugačne lastnosti kot snovi, iz katerih so nastale (delci snovi se prerazporedijo v drugo snov).

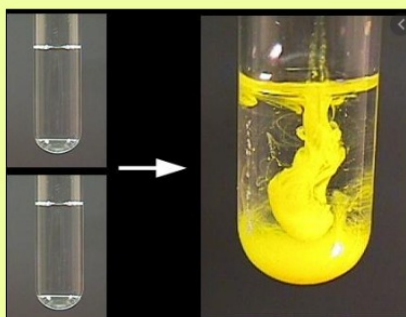


2. Kemijske spremembe najlažje zaznamo, če pri reakciji nastane :

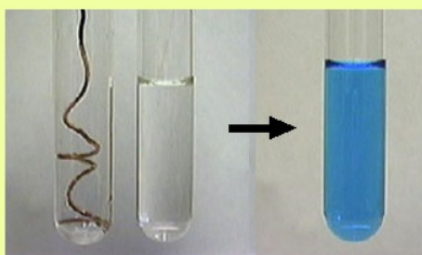
- plin,



- oborina (t. j. netopna snov, ki nastane iz dveh raztopin),



- obarvana snov.



U, str. 74

