

КЛУЧ ЗА УТВРДУВАЊЕ НА МАТЕРИЈАТА ЗА ИНДИКАТОРИ И НЕУТРАЛИЗАЦИЈА

Што ќе научиш денеска!?

- Да разликуваш кисела, базна и неутрална средина со помош на индикатори;
- Да користиш рН – скала и универзален индикатор;
- Да објаснуваш реакција на неутрализација.

Размисли, одговори и објасни (напиши во тетратката) Провери _____ дали точно си одговорил!

I. Заокружи го точниот одговор! Точните одговори се подвлечени!

1. Каква е бојата на индикатор од цвекло во базен раствор?

- а) црвена
- б) сина
- в) не се менува

2. каква е бојата на универзален индикатор во неутрална средина?

- а) сина
- б) црвена
- в) зелена

3. рН-скалата има вредности од:

- а) од 0 до 14
- б) од 1 до 14
- в) од 1 до 7
- г) од 7 до 14

4. Ако $\text{pH} = 2$ растворот е:

- а) слабо базен
- б) силно базен
- в) силно кисел
- г) слабо кисел

5. Кои продукти се добиваат при реакција на неутрализација?

- а) киселина и база
- б) сол и вода
- в) сол и водород

6. Кога се додава база кон киселина рН -вредноста на растворот :

- а.) не се менува
- б.) се зголемува
- в.) се намалува

7. Антациди помагаат кога во желудникот има :

- а) повеќе киселина
- б) помалку киселина

8. Убодите од пчела и мравка се:

- а) Кисели
- б) базни
- в) неутрални

9. Пастата за заби помага рН - вредноста во устата да се:

- а) намали
- б) зголеми

II. Дополни ги речениците на празните линии, за да добиеш точен исказ:

10. а) Индикатори се супстанции кои менуваат боја во кисел раствор и базен раствор

б) Бојата на лакмусот е црвена во кисел раствор, а сина во базен раствор.

в) Кисела почва се неутрализира со додавање на варовник во прав или негасена вар.

г) Убодот од оса е алкален и се третира со оцет.

д) Кога меѓусебно реагираат точно определено количество силна база и силна киселина се добиват продукти сол и вода, а самата реакција се нарекува реакција на неутрализација.