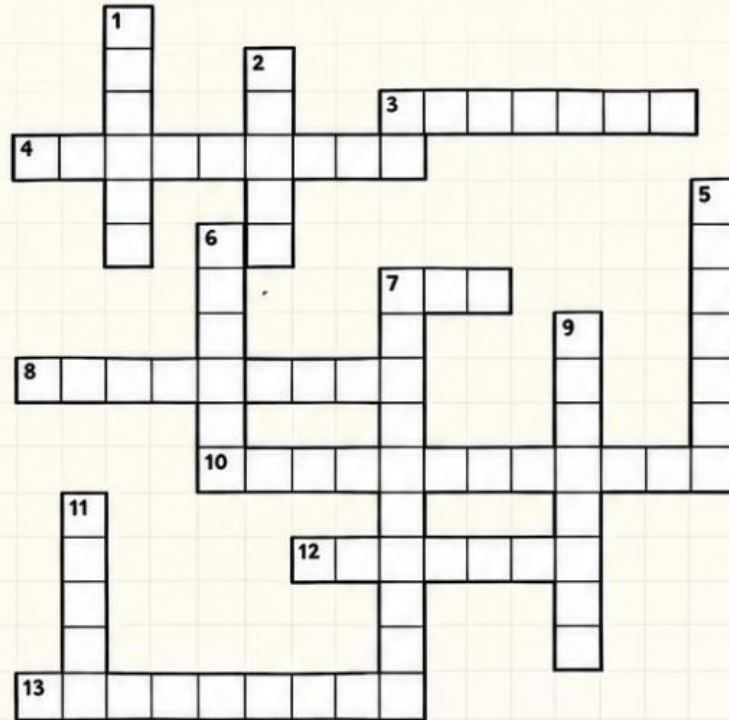




Kelas XII

- ☒ Kerjakan teka-teki silang ini dengan teliti!
- ☒ Isi kotak kosong dengan jawaban yang tepat.



Ingat!
Asam $\text{pH} < 7$
Basa $\text{pH} > 7$
Netral $\text{pH} = 7$



Asam atau Basa?

Tentukan jawabannya di sini!



Mendatar

3. Senyawa yang menghasilkan ion H^+ dalam air.
4. Senyawa yang menghasilkan ion OH^- dalam air.
7. Larutan yang memiliki $\text{pH} = 7$.
8. Indikator alami yang berubah menjadi merah dalam suasana asam.
10. Reaksi antara asam dan basa yang menghasilkan garam dan air.
12. Asam kuat yang banyak digunakan di laboratorium.
13. Basa kuat yang banyak digunakan dalam kehidupan sehari-hari.

Menurun

1. Senyawa yang dapat menerima ion H^+ dalam air.
2. Larutan dengan sifat asam atau basa yang ditentukan oleh perubahan warna indikator.
5. Skala untuk menyatakan tingkat keasaman atau kebasaaan suatu larutan.
6. Asam lemah yang terdapat dalam cuka dapur.
9. Basa lemah yang banyak terdapat dalam air liur.
11. Garam yang terbentuk dari reaksi asam dan basa.

Semangat dan Jangan Menyerah!

Kimia hari ini, solusi untuk masa depan!