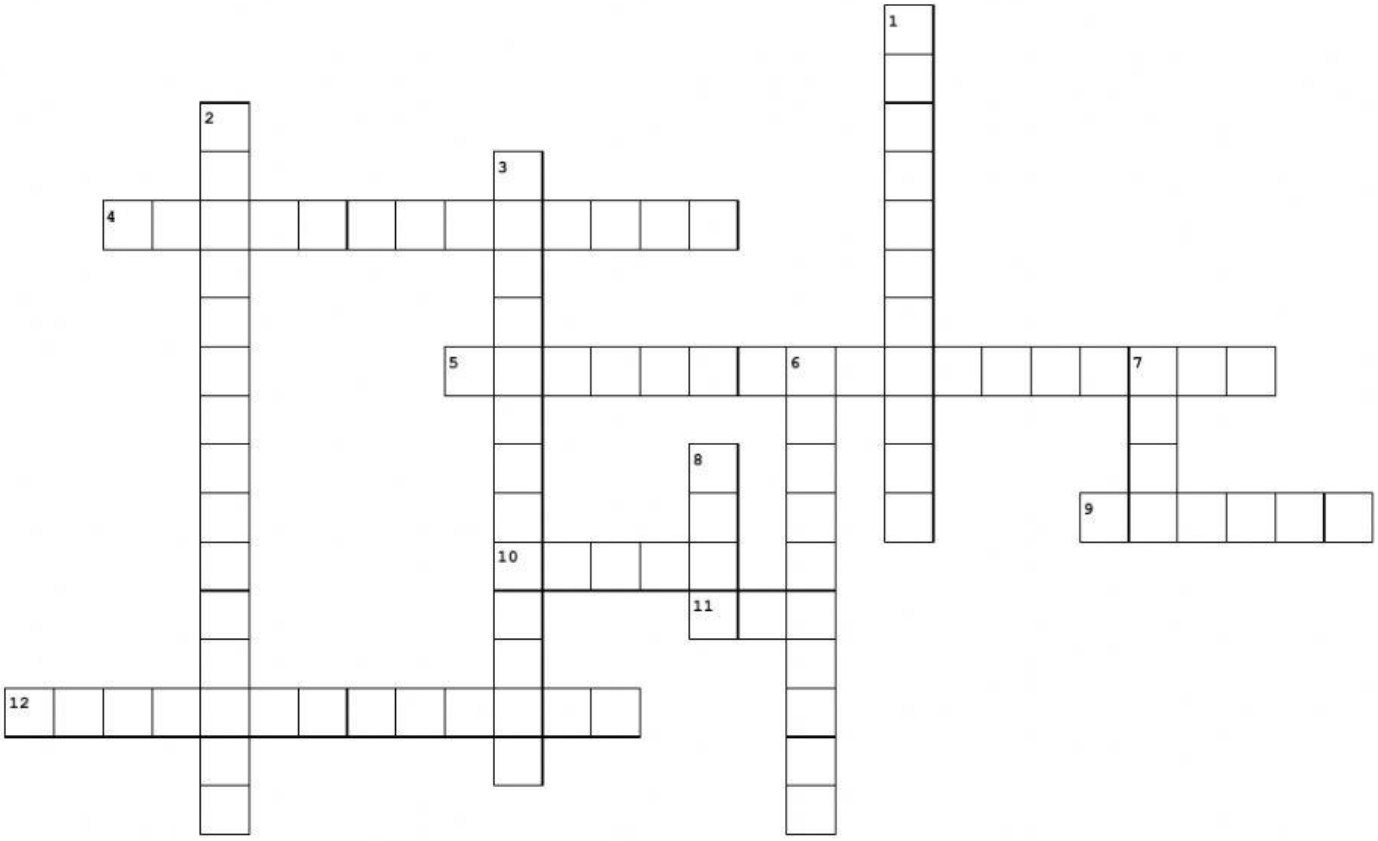
ASAM BASA



MENDATAR

4. sifat menerima proton disebut...

5. pasangan asam basa menurut bronsted-lawry disebut

9. reaksi $NH_3 + H_2O$ menghasilkan NH_4^+ dan OH^-, yang bertindak sebagai asam adalah ...

10. penemu teori bahwa asam adalah penerima pasangan elektron

11. reaksi $NH_3 + H_2O$ menghasilkan NH_4^+ dan OH^-, yang bertindak sebagai basa adalah ...

12. basa menurut Lewis disebut ...

MENURUN

1. sifat memberi proton disebut...

2. asam menurut Lewis disebut ...

3. penemu teori bahwa asam bisa memberi proton

6. zat yang bisa bertindak sebagai asam maupun basa menurut Bronsted Lawry

7. memiliki pH <7, menurut Archenius dalam larutannya bisa melepaskan ion H+

8. memiliki pH>7, Archenius dalam larutannya bisa melepaskan ion OH-

LIVEWORKSHEETS