

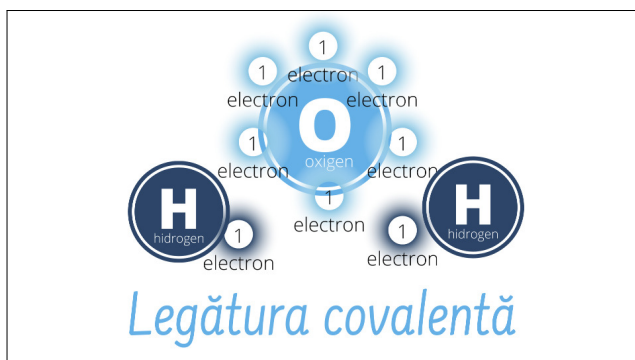
1.



Stările de agregare ale apei se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

2.



Legătura covalentă a apei se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

3.



Raportul de masă al apei se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

4.



Prezența oxigenului în apă se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

5.



Cea mai răspândită substanță compusă din natură

Prezența în natură a apei se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

6.

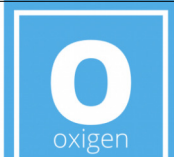


Compus binar

Prezența celor două elemente chimice se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

7.



**2 : 1**

Raport atomic 2:1

Raportul atomic al apei se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

8.



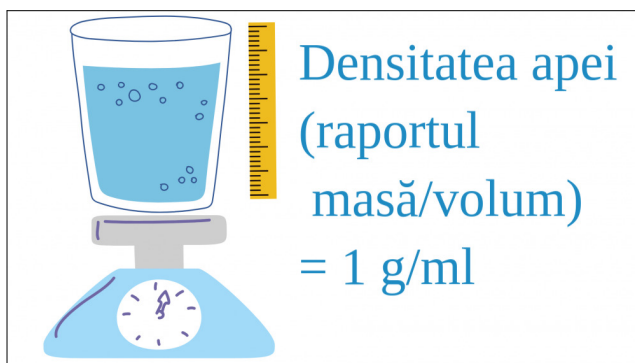
**1 + 1 + 16**

Masă molară = 18 g/mol

Calculul masei molare a apei se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

9.



Densitatea apei se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

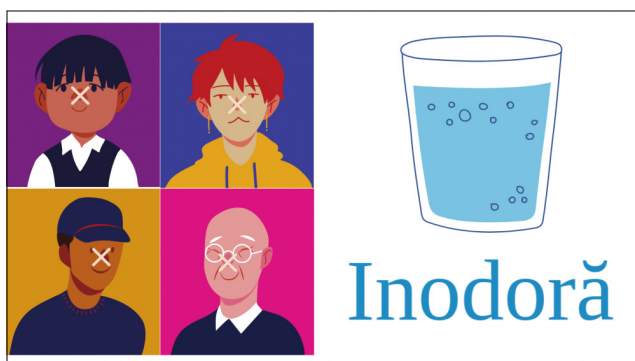
10.



Culoarea apei se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

11.



Mirosul apei se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

12.



Forma cea mai des întâlnită a apei se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

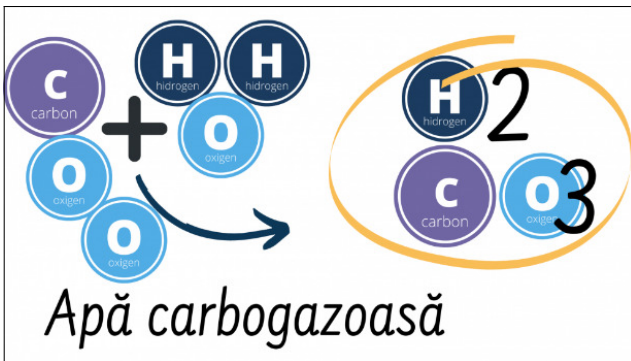
13.



Puterea de dizolvare a apei se referă la ...

- A  Starea ei naturală  
 B  Structura ei  
 C  Proprietățile ei fizice  
 D  Proprietățile ei chimice  
 E  Importanța, utilizarea ei

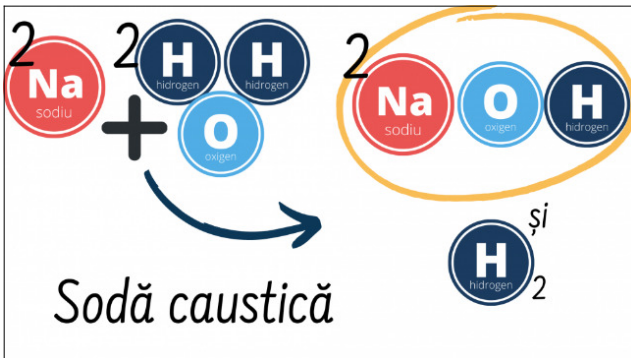
14.



Formarea apei carbogazoase se referă la ...

- A  Starea ei naturală  
 B  Structura ei  
 C  Proprietățile ei fizice  
 D  Proprietățile ei chimice  
 E  Importanța, utilizarea ei

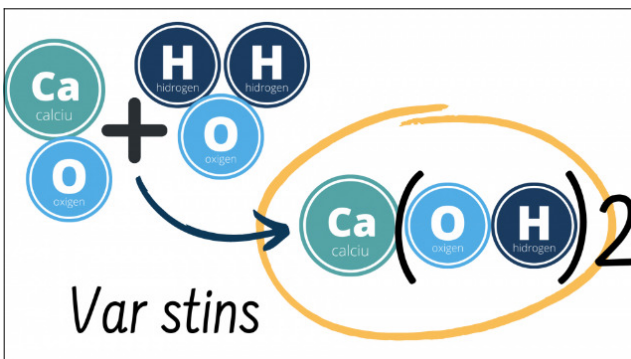
15.



Formarea sodei caustice se referă la ...

- A  Starea ei naturală  
 B  Structura ei  
 C  Proprietățile ei fizice  
 D  Proprietățile ei chimice  
 E  Importanța, utilizarea ei

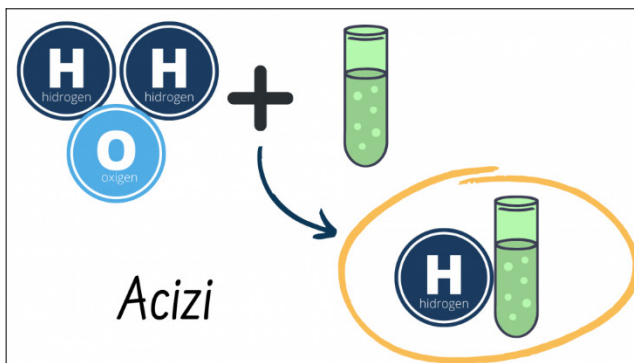
16.



Formarea varului stins se referă la ...

- A  Starea ei naturală  
 B  Structura ei  
 C  Proprietățile ei fizice  
 D  Proprietățile ei chimice  
 E  Importanța, utilizarea ei

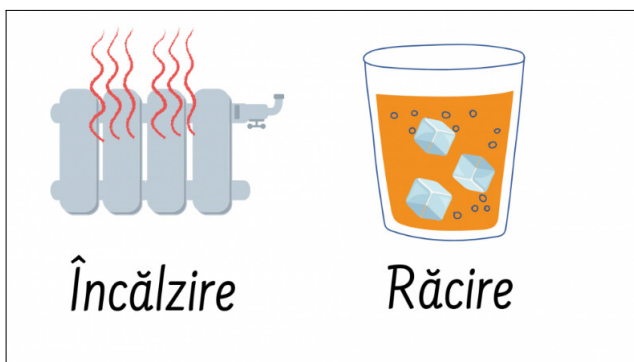
17.



Capacitatea de a forma acizi se referă la ...

- A  Starea ei naturală  
 B  Structura ei  
 C  Proprietățile ei fizice  
 D  Proprietățile ei chimice  
 E  Importanța, utilizarea ei

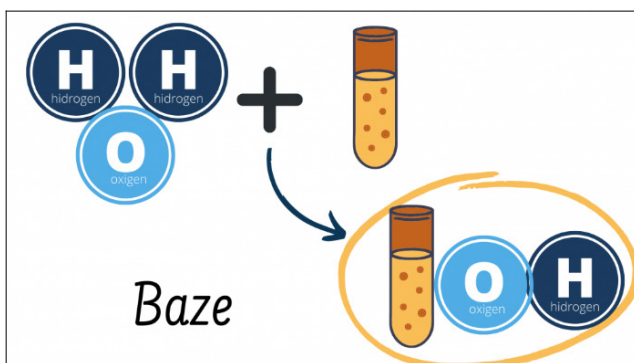
18.



Rolul de a fi un agent termic se referă la ...

- A  Starea ei naturală  
 B  Structura ei  
 C  Proprietățile ei fizice  
 D  Proprietățile ei chimice  
 E  Importanța, utilizarea ei

19.



Capacitatea de a forma baze se referă la ...

- A  Starea ei naturală  
 B  Structura ei  
 C  Proprietățile ei fizice  
 D  Proprietățile ei chimice  
 E  Importanța, utilizarea ei

20.



Capacitatea de a dizolva se referă la ...

- A  Starea ei naturală  
 B  Structura ei  
 C  Proprietățile ei fizice  
 D  Proprietățile ei chimice  
 E  Importanța, utilizarea ei

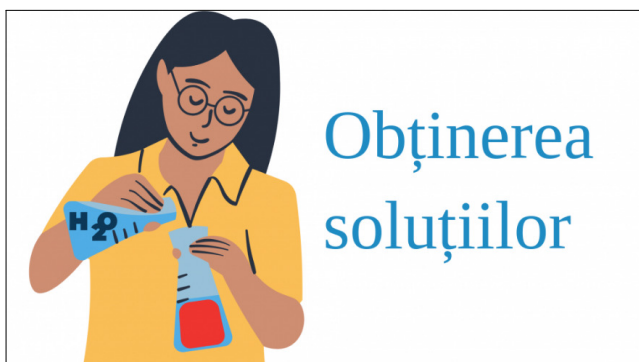
21.



Folosirea apei în construcții se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei

22.



Ajutor în obținerea soluțiilor se referă la ...

- A  Starea ei naturală
- B  Structura ei
- C  Proprietățile ei fizice
- D  Proprietățile ei chimice
- E  Importanța, utilizarea ei