

## Zelftest voor de studiemodule Basischemie voor restauratoren Vakgebied Restauratoren Roerend Erfgoed

### VRAGEN

Deze zelftest heeft als doel om mensen die overwegen de studiemodule Basischemie voor restauratoren te gaan volgen, inzicht te geven in hun huidige kennisniveau. Het is goed mogelijk dat je sommige vragen erg makkelijk vindt en andere vragen een stuk moeilijker. Dat is precies de bedoeling, want alleen zo kom je erachter waar de huidige grens van de chemische kennis zich ongeveer bevindt.

Maak ajb geen gebruik van hulpmiddelen (Google, Wikipedia, boeken, etc.) bij het beantwoorden van deze vragen.

1.

Welke begrippen staan in de juiste volgorde van klein naar groot?

- A. molecuul – atoom – elektron – nanodeeltje
- B. nanodeeltje – elektron – atoom – molecuul
- C. elektron – atoom – molecuul – nanodeeltje
- D. atoom – elektron – nanodeeltje – molecuul

2.

Waarmee reageert ijzer waardoor roest ontstaat?

- A. Zuurstof uit de lucht
- B. Stikstof uit de lucht
- C. Water
- D. Luchtverontreinigingen

3.

Wat wordt er precies aangeduid met de pH van een oplossing?

- A. Het oxiderende potentiaal van de oplossing
- B. De ionsterkte van de oplossing
- C. De reactiviteit van de oplossing
- D. De zuurgraad van de oplossing

4.

Is natuurlijk bronwater een zuivere stof?

- A. Nee, want water bestaat uit meerdere stoffen
- B. Ja, want verontreinigingen worden door de bron uit het water gezuiverd
- C. Ja, want bronwater is van nature zuiver
- D. Nee, want bronwater bevat opgeloste zouten

5.

Welke van de volgende stoffen is GEEN polymeer?

- A. Eiwit
- B. Zetmeel
- C. Nylon
- D. Suiker

6.

Is het koken van water een chemische reactie?

- A. Nee, want er worden tijdens koken geen chemische bindingen verbroken
- B. Ja, want de bindingen tussen de watermoleculen worden verbroken tijdens koken
- C. Nee, want water is geen chemische stof
- D. Ja, want vloeibaar water wordt afgebroken en waterdamp wordt gevormd

7.

Waarom voelt metaal bij aanraking vaak koel aan?

- A. Metalen geleiden elektrische stroompjes van het menselijk lichaam, wat zorgt voor afkoeling
- B. Metalen zijn erg goede warmtegeleiders en voeren de warmte van de huid weg het metaal in
- C. De warmte van de huid zorgt ervoor dat metaalatomen verdampen, wat energie kost en dus koelt het metaal af
- D. Metalen voorwerpen zijn doorgaans koeler dan de lucht eromheen

8.

Je wilt een oplossing maken van een zout in water, maar er blijft zout op de bodem liggen. Welke van de volgende handelingen helpt meestal NIET om al het zout in oplossing te krijgen?

- A. Extra water toevoegen
- B. De oplossing verwarmen
- C. De oplossing een nachtje in de koelkast zetten
- D. De oplossing goed schudden

9.

Welke van de volgende uitspraken is waar?

- A. Organische stoffen zijn doorgaans ongevaarlijk
- B. Alkalische oplossingen zijn doorgaans gevaarlijker bij huidcontact dan zure oplossingen
- C. Chemische stoffen mogen nooit door de gootsteen gespoeld worden
- D. Handschoenen moeten altijd gedragen worden wanneer met chemische stoffen gewerkt wordt

10.

Welke stof wordt kan worden weergegeven als  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ?

- A. Aceton
- B. Ether
- C. Ethanol
- D. Alcohol