



## Krátky didaktický test

Meno:

Trieda:

### 1. Podľa vzoru dopíšte počty častíc do prázdnych políčok:

**4Na**  
Počet  sodíka: .

**5H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>**  
Počet  kyseliny trihydrogénfosforečnej: .

Jedna molekula kyseliny trihydrogénfosforečnej obsahuje:

- atóm(y) vodíka;
- atóm(y)fosforu;
- atóm(y) kyslíka.

### 2. Šípkami priradte opisy k príslušným vzorcom

2O <sub>3</sub>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	osematómová molekula síry
3O <sub>2</sub>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	dvojatómová molekula vodíka
8S	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	osem samostatných atómov síry
S <sub>8</sub>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	tri dvojatómové molekuly kyslíka
2H	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	dve trojatómové molekuly ozónu
H <sub>2</sub>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	dva atómy vodíka



## RIEŠENIE TESTU 3

### 1. otázka (5b)

4Na

Počet  sodíka: .

5H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

Počet  kyseliny trihydrogénfosforečnej: .

Jedna molekula kyseliny trihydrogénfosforečnej obsahuje:

atóm(y) vodíka;

atóm(y)fosforu;

atóm(y) kyslíka.

### 2. otázka (5b)

2O <sub>3</sub>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	osematómová molekula síry
3O <sub>2</sub>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	dvojatómová molekula vodíka
8S	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	osem samostatných atómov síry
S <sub>8</sub>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	tri dvojatómové molekuly kyslíka
2H	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	dve trojatómové molekuly ozónu
H <sub>2</sub>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	dva atómy vodíka

**Hodnotenie:**

**Známka**

10,0 – 9,0

1

8,5 – 7,5

2

7,0 – 5,5

3

5,0 – 3,5

4

3,0 – 0

5