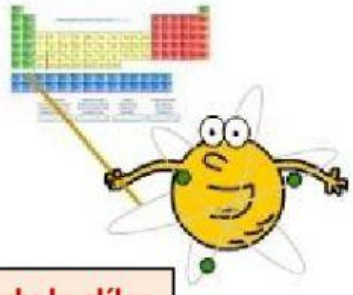
atom molekula prvek sloučenina

procvičuj ☺



1. Doplň podle vzoru:

H_2	1 molekula vodíku
2 O	.....
N_2	.....
O_2	.....
2 O_3	.....
2 N	.....

Dvě tříatomové molekuly kyslíku
Dvouatomová molekula dusíku
Dvě molekuly dusíku
Dvě molekuly kyslíku
Dvouatomová molekula kyslíku

2. Rozhodni o pravdivosti tvrzení:

1. Atom se skládá z molekul.	ANO - NE
2. Molekula je částice složená ze dvou nebo více atomů.	ANO - NE
3. Prvek je tvořen z atomů s různým protonovým číslem.	ANO - NE
4. Sloučenina obsahuje atomy pouze jednoho prvku	ANO - NE
5. Molekula může obsahovat atomy pouze jednoho prvku	ANO - NE
6. Atomy jednoho prvku mají stejná protonová čísla	ANO - NE
7. Sloučeninou nazýváme látku složenou ze sloučených atomů více prvků.	ANO - NE

3. Chemickými značkami a vzorci zapiš:

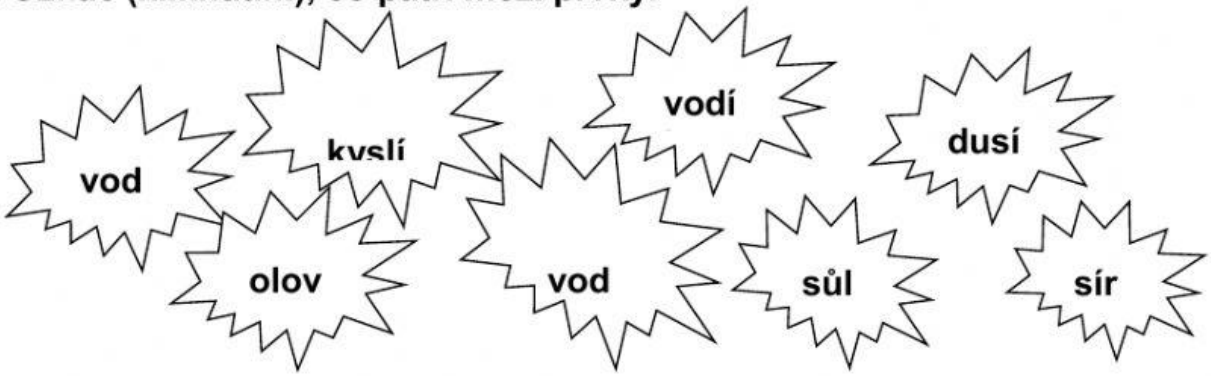
a) dvě dvouatomové molekuly kyslíku

b) molekulu vody

c) pět atomů vodíku

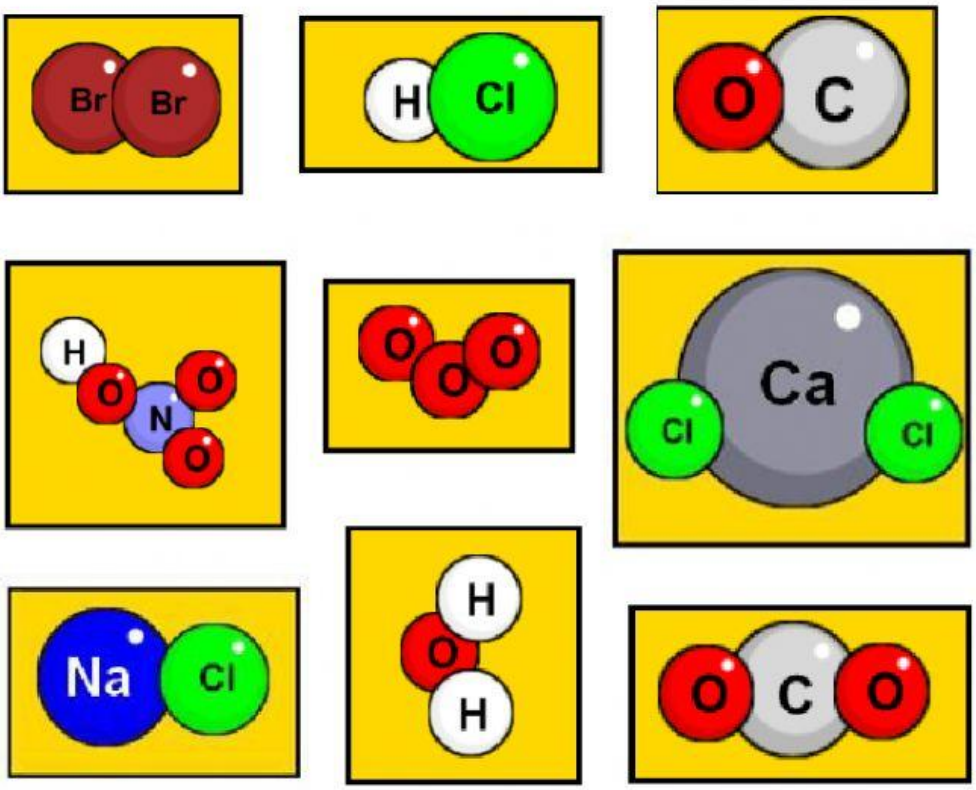
d) čtyřatomová molekula fosforu

4. Označ (kliknutím), co patří mezi prvky:



LIVEWORKSHEETS

5. Spoj obrázky se správným chemickým vzorcem.



$NaCl$
HNO_3
Br_2
$CaCl_2$
HCl
CO
O_3
H_2O
CO_2

6. Spočítej počty atomů, molekul a prvků:

4 $CuSO_4$

P = **M =** **A =**

5 $ZnBr_2$

P = **M =** **A =**

C_2H_5OH

P = **M =** **A =**

2 $Ca(OH)_2$

P = **M =** **A =**

LIVEWORKSHEETS