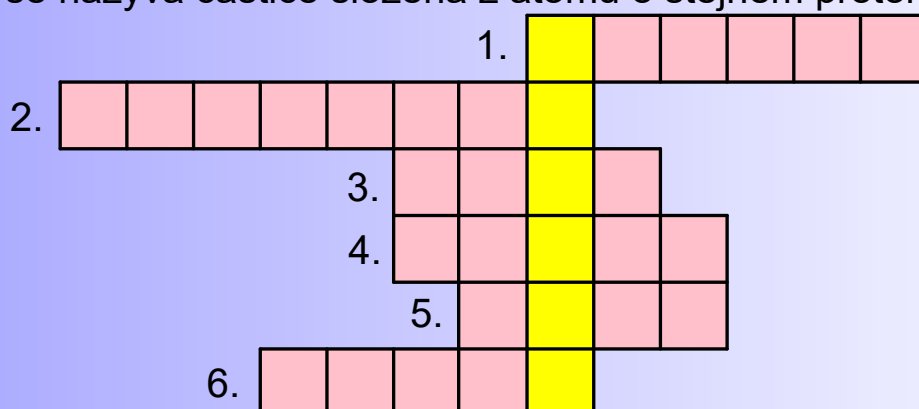


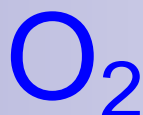
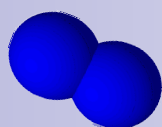
Vyřešením tajenky zjistíš téma dnešní hodiny

1. latinský název draslíku
2. jakým názvem označujeme prvky v VII.A skupině
3. kolik valenčních elektronů má kyslík
4. prvek, který má 7 valenčních elektronů a leží ve 3. periodě
5. prvek s protonovým číslem 16
6. jak se nazývá částice složená z atomů o stejném protonovém čísle



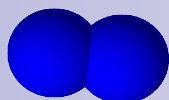
Kyslík

- nositel života i smrti



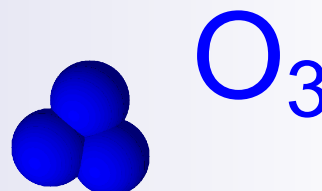
- nejrozšířenější prvek na Zemi

- nezbytná podmínka života



- nutný k hoření

- nutný k dýchání



Výskyt:

- **volný** O_2

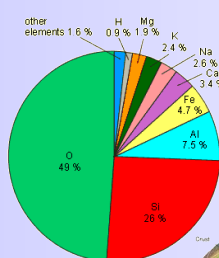
21%
v atmosféře



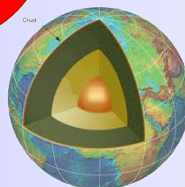
- **vázaný** ve sloučeninách



voda



zemská kůra



lidské tělo

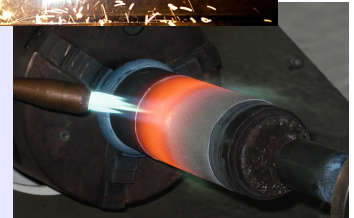
Na základě pokusů a pozorování popiš

Vlastnosti:

-plyn, bez..... a bez.....
- podporuje.....
- je.....než vzduch
- spalováním vznikají dvouprvkové sloučeniny -

řešení
kliknout

Použití:

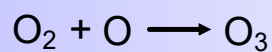


Ozon



velice reaktivní plyn

Vznik:
elektrickými výboji
v atmosféře - **blesk**



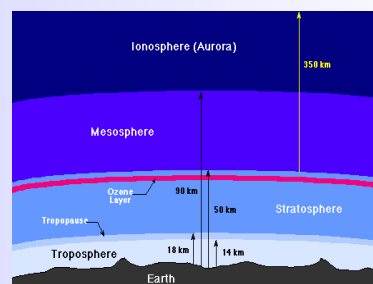
Využití: • dezinfekce pitné vody
(ozonizace)



• součást raketových paliv

Ozonová vrstva

= **ozonoféra**
vrstva s vyšším výskytem
ozonu



- ve výšce 25 -35 km nad Zemí (součást stratosféry)
- chrání život před zhoubnými účinky UV záření ze Slunce

Jak škodí UV záření?

Jak se můžeme chránit před UV zářením?

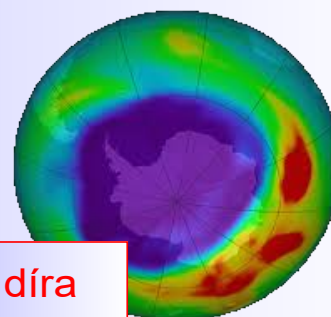


Ozonová vrstva je **ničena** zejména **účinkem freonů**

1 molekula zničí až 30 000 molekul ozonu

Úbytek ozonu ve stratosféře se nazývá

ozonová díra



Freony jsou součástí organických rozpouštědel, sprejů, starších chladících zařízení