

1. Klor je zelo reaktiven element. Katera trditev o kloru NI pravilna?
  - A Elementarni klor ( $\text{Cl}_2$ ) je mogoče pridobiti s kemijskim postopkom.
  - B V naravi ga najdemo samo v spojinah z drugimi elementi.
  - C Zelo razširjene spojine klora v naravi so soli z različnimi kovinami.
  - D Elementarni klor ( $\text{Cl}_2$ ) najdemo tudi v plinasti obliki v zraku.
2. Številne spojine reagirajo s kisikom. Zapiši kemijsko enačbo, ki prikazuje gorenje magnezija na zraku ter poimenuj reaktante in produkte.

Kemijska enačba:

3. Kovina burno reagira s hladno vodo. Pri tej reakciji nastaja plinast vodik. Katera kovina je to?
  - A kalij
  - B železo
  - C cink
  - D svinec

Zapiši kemijsko enačbo, ki prikazuje reakcijo izbrane kovine s hladno vodo:

4. V prvem stolpcu so podana imena in formule nekaterih plinov, v drugem pa njihove lastnosti. Ob posameznem plinu napiši številko, ki označuje lastnosti tega plina.

_____ ogljikov oksid $\text{CO}$	1 Nereaktiven. Ne tvori spojin z drugimi elementi.
_____ neon $\text{Ne}$	2 Dobro se topi v vodi. Vodna raztopina je bazična.
_____ amonijak $\text{NH}_3$	3 Reaktiven. Tleča trska v njem zgori.
_____ kisik $\text{O}_2$	4 Zelo strupen. Nastane pri nepopolnem gorenju.

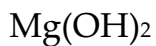
5. Železo pridobivajo v plavžih iz železovega oksida. Reakcija poteka pri povišani temperaturi.

Zapiši kemijsko enačbo, ki prikazuje pridobivanje železa in označi agregatna stanja:

6. Elementom v tabeli določi relativno atomsko maso Ar.

Element	natrij	dušik	fosfor	magnezij	vodik	zlato	železo
Ar							

7. Izračunaj relativne molekulske mase Mr spojin.



8. Izračunaj masna deleža obeh elementov v spojini  $\text{Cl}_2\text{O}_7$ .