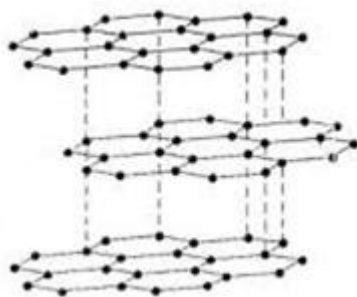


Kémia tételek

1. Add meg az atom fogalmát! Sorold fel alkotóelemeit!
2. Írd fel a nátrium-klorid képződésének reakcióegyenletét!
3. Mit tapasztalunk endoterm oldódás esetén? Adj meg egy anyagot, amelynek oldódása jó példa lehet erre a típusra!
4. Hány darab atomot tartalmaz 2 mol vas?
5. Mit fejez ki a tömegszázalék? Hogyan jelöljük?
6. Melyik anyag rács típusát látod a képen?
Jellemezd áramvezetését és add meg ennek okát!



7. Mit nevezünk savnak? Írj a definícióhoz megfelelő reakcióegyenletet a hidrogén-klorid példáján!
8. Írd fel a nitrogén- és a vízmolekula szerkezeti képletét!
9. Hasonlítsd össze a fizikai változást és a kémiai változást/reakciót!
Írj rájuk egy-egy példát!
10. Mit nevezünk redukciónak? Mondj példát egy erélyes redukálószerre!
11. Milyen energia- és hőváltozás kíséri az exoterm reakciókat?
12. Mikor képes az alumínium oldódni vízben?
13. Mit nevezünk korrózióknak?
14. A szénhidrátok mely csoportjába tartozik a keményítő, illetve a répacukor? Sorolj fel két-két olyan jellemzőt, amelyben eltér egymástól ez a két vegyület!
15. Add meg a mészégetés reakcióegyenletét!
16. Hogyan keletkezik a magnéziumion? Írd fel!
17. Miért lúgos kémhatású a nátrium-hidroxid-oldat?
18. Add meg az ammóniaszintézis reakcióegyenletét!
19. Miért szublimál könnyen a jód? Milyen a gőzének színe?
20. Írd fel a szerkezeti képletét egy tetszőleges poláris és egy apoláris molekulának!

A felkészüléshez segítséget nyújtanak:

- az általános iskolai 7-8. osztályos kémia tankönyvei,
- valamint a csatolt honlapok linkjeinek tananyagai:

https://nat2012.nkp.hu/tankonyv/kemia_7

https://nat2012.nkp.hu/tankonyv/kemia_8