

## HIDROGENO

1. Hidrogenoa eguzkiaren atmosferan eta planeta handien atmosferetan dago, baina ez ordea lurraren atmosferan. Zergatik?

2. Zein da hidruro kobalente eta ionikoen arteko diferentzia garrantzitsua?

Ondoko elementuen hidruroak konparatu: Na, Ca, C, N, O eta Cl

3. Zergatik hidrogenoa ez da ez alkalinoekin ez halogenoekin sailkatzen Taula Periodikoan?

4. Zeintzuk dira hidrogenoaren isotopoak? Isotopo bakoitzaren nukleoa deskribatu.

5. Egia ala gezurra:

Magnesio hidruro hidruro ionikoa da, metanoa ordea hidruro molekularra

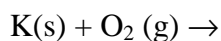
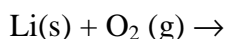
6. Hurrengo hitzak definitu:

Tritio

Hidruro molekularra

## ALKALINOAK

1. Ondoko erreakzioak osatu eta doitu:



2. Edozien metal alkalinoen bigarren ionizazio-potentziala, lehenengoa baino askoz altuagoa da. Zergatik?

3. Hurrengo prozesuaren ekuazioa idatzi:

potasio superoxidoa uretan

4. Ze propietatetan metal alkalinoak metal tipikoen antza daukate, eta ze propietatetan desberdinak dira?

## LURRALKALINOAK

1. Metal lurralkalinoen garrantzi bilologikoa
2. Beriloaren forma bat esmeralda harribitxia da. Nola azal daiteke esmeraldaren kolorea?
3. Bario ioia pozointsua da. Bi gatz hauen artean, bario kloruroa eta bario sulfatoa, zein da kaltegarriagoa? Zergatik?
4. Bi gatz hauen artean, estrontzio kloruroa eta estrontzio sulfatoa, zein da solugaitza? Zergatik?
5. Zer da pasibazioa?
6. Egia ala gezurra:

“ $\text{CaCl}_2$ -a konposatu ionikoa da,  $\text{BeCl}_2$ -a, berriz, konposatu kobalentea da”

## 13. TALDEA

1. Indioaren konposatuetan metalaren balentzia +3 izaten da, talioaren kasuan ordea +1. Zergatik?
2. Aipatu itzazue boroaren eta bere taldeko elementuen arteko desberdintasunak
3. Egia ala gezurra:  
Boro elementuak izaera metalikoa du
4. Hurrengo hitzak definitu:  
Boruroak  
Boranoak
5. Aluminioa nahiko geldoa da, zergatik?