

Ekstramateriale til Grundstofkrig

Grundstofkrig kan spilles på flere måder:

Kategorisering af grundstofferne

Sorter grundstofferne i kategorier og giv dem en overskrift.

Hvor findes grundstofferne?

Læg grundstofkortene i en bunke med billedsiden nedad. Spillerne skiftes til at trække et kort og sige grundstoffet højt. Den person, der først siger et sted, genstand eller andet, som har et højt indhold af det pågældende grundstof, har vundet kortet. Spillet fortsætter til der ikke er flere kort og den med flest kort ved spillets afslutning, har vundet. Der skal vælges en anden genstand end det, der evt. er vist på grundstofkortet.

Kan du huske grundstoffets navn?

Træk et kort, sig den kemiske forkortelse, kan din makker gætte det? Fx sig: "Ag" og makkeren skal gerne gætte: "Sølv". Det kan selvfølgelig også gøres omvendt, så man siger sølv og skal gætte Ag.

"Grundstof-bum"

Alle eleverne står op i klassen, eleverne skiftes til at sige navnet på et grundstof. Man må ikke gentage et grundstof, der allerede er blevet sagt. Hvis man ikke kan sige et grundstof, sætter man sig ned. Den sidste til at sige et grundstof vinder.

Skriv forkortelserne for grundstofferne på tavlen efterhånden, som de bliver nævnt, så du kan holde styr på, hvad der er blevet sagt. Grundstof-bum er en lille god aktivitet på vej ud af klassen og involverer ikke direkte spillekortene i **Grundstofkrig**.

Kategorier på spillekortene

I mennesker

Mængde af grundstoffet i mennesket

Opdagelsesår

Det år, som grundstoffet er opdaget.

Skabt af

Den begivenhed, som har skabt grundstoffet.

Smeltepunkt

Grundstoffets smeltepunkt.

I Jorden

Mængde af stoffet i jordklodens skorpe.

Atommasse

Beskrivelse af hvad atommassen er

Atomnummer

Angiver antallet af protoner i atomkernen

Begreber til Grundstofkrig

Grundstof

Et grundstof er et stof, der kun består af atomer med det samme atomnummer, dvs. det samme antal protoner i kernen. Hvert grundstof har unikke fysiske og kemiske egenskaber. Der er over 100 kendte grundstoffer, som er organiseret i det periodiske system. Eksempler på grundstoffer inkluderer ilt (O), guld (Au) og jern (Fe). Grundstoffer kan ikke nedbrydes til simple stoffer gennem kemiske reaktioner.

Atomnummer

Atomnummeret er et tal, der angiver antallet af protoner i atomkernen for et grundstof. Det er unikt for hvert grundstof og bestemmer grundstoffets identitet og plads i det periodiske system. For eksempel har carbon et atomnummer på 6, hvilket betyder, at hvert carbonatom har 6 protoner i sin kerne.

Elementarpartikler

En proton er en positivt ladet partikel, der findes i atomkernen sammen med neutroner. Protonens ladning er lige så stor som elektronens, men positiv i stedet for negativ. Antallet af protoner i kernen bestemmer atomnummeret og dermed grundstoffets identitet. Protoner har en masse, der er omtrent 1836 gange større end en elektron. Elektroner kredser om atomkernen i forskellige energiniveauer eller skaller.