

BegrebsBingo

BegrebsBingo er en mulighed for at arbejde med elevernes evne og mulighed for at huske og forstå begreber der knytter sig et emne på en involverende og aktiv måde. Her begreber til "Neutralisering og Titration".

Eleverne sættes i en situation (f.eks. som her hvor de ser en video) hvor de i en gruppe laver en liste over de vigtige begreber. Læreren modtager elevernes liste (f.eks. i en chat / på elevfeedback el. lign) og udarbejder nogle spørgsmål/påstande som passer til begrebet.

Eleverne laver en bingo plade og udfylder med selvvalgte begreber.

Bingo kan begynde 😊

Begreber til "Neutralisering og Titration"

BegrebsBingo i 1a 2020

- Eleverne ser Video / Kemi C-niveau 19 / Neutralisering og Titration – gruppe.
 - <https://www.youtube.com/watch?v=qNvJe0zT6oQ>
- Eleverne tager noter (skriver de begreber de støder på) og gruppen genererer nu en liste med begreber fra videoen.
- Listen lægges i elevfeedback på lectio
- Hver elev laver nu en Bingoplade med 3 x 3 felter. I hvert felt skrives et valgfrit begreb fra begrebslisten i "Elevfeedback"
- Læreren laver sedler / alternativt listen i en "vælg tilfældigt/f.eks. fruitmachine" og der trækkes et begreb.
- Læreren siger ikke begrebet, men giver beskrivelsen af begrebet, og så skal eleverne finde og afkrydse det rigtige begreb.
- Der spillet til 2 rækker og til pladen fuld.
- Der tjekkes
- (Vi gentager igen næste gang. De svage elever skal have mere tid til at absorbere – og de hurtige/dygtige kan få lov at være "game masters", så de ikke får overhalet de andre indenom).

Meeennnn vi har snydt lidt og forberedt spørgsmål/påstande til de begreber man jo ret sikkert kan regne ud vil komme 😊

- **Liste over de begreber som eleverne støder på i forbindelse med emnet: Neutralisering og Titration**
- **Listen er opsat således, at man kan kopiere enten kolonnen af begreber eller kolonnen af beskrivelser**

1	Hydron	en H ⁺ ion
2	Oxonium ion	ion der dannes når syre reagerer med vand
3	Oxonium ion	ion der dannes når vand optager en hydron
4	Hydroxid ion	ion der dannes når base reagerer med vand
5	Hydroxid ion	ion der dannes når vand afgiver en hydron
6	Syre	et stof der afgiver en eller flere hydroner
7	Base	et stof der optager en eller flere hydroner
8	Syre-base reaktion	når en syre afgiver en hydron, som en base optager
9	Autrohydrolyse	når vand reagerer med sig selv
10	Amfolyt	et stof der både kan reagere som syre og som base
11	Neutralisering	når syre reagerer med base og der dannes vand
12	Neutralisering	når der er lige mange oxoniumioner og hydroxidioner
13	pH	værdien af koncentrationen af oxoniumioner
14	Reaktion	proces hvor en eller flere kemiske forbindelser omdannes til en eller flere andre
15	Reaktanter	stoffer som en kemisk reaktion starter med
16	Produkter	stoffer som dannes ved en kemisk reaktion
17	Volumen	mængde af opløsning målt i liter
18	Stofmængde	mængde af stof målt i mol
19	Titration	når base til sættes syre lidt af gangen - el.omv
20	Kolorimetrisk titration	titration, hvor man aflæser ækvivalenspunktet vha. en indikator
21	Potentiometrisk titration	titration, hvor man aflæse pH med et pH meter
22	pH-meter	et apparat der kan måle pH i en væske vha. en elektrode man sætter ned i væsken
23	Titrationkurve	tegning/graf, der viser pH ændring når man tilsætter syre til en base el.omv
24	Ækvivalenspunkt	punkt hvor der er tilsat lige så meget syre (stofmængde) som der var af base el.omv
25	Ækvivalenspunkt	når konc.af syre X volumen af syre er = med konc. af base x volumen base
26	Titration	opløsning i burette med kendt koncentration
27	Titration	opløsning i konisk kolbe med ukendt koncentration
28	Burette	et langt glasrør med en hane for neden og inddelinger så man måle hvor der er tilsat
29	Indikator	stof der skifter farve ved ækvivalenspunktet
30	Omslagspunkt	ved det punkt / - altså den pH værdi hvor indikatoren skifter farve
31	Methylrødt	stof der har rød farve under pH 4,4 og gul farve over pH 6,2