

Fällning och lösningar

Namn: ____

Klass: ____

Datum: ____

Stadie: Åk. 7 - 9

Ämne: Kemi

Tema: Fällning och lösningar

Ordkollen

Orden i listan nedan är bra att känna till i ämnet, och särskilt bra att känna till för att lyckas väl med arbetsbladet.

Ämnesbegrepp	Förklaring	Synonymer
Fällning	Process där fasta partiklar separeras från en vätska.	Utprecipitering
Lösning	En blandning där ett ämne (lösningsmedel) löser ett annat ämne (lösta ämnen).	Blandning
Reaktion	En förändring där ämnen omvandlas till nya ämnen.	Kemisk reaktion
Sediment	Fasta partiklar som sjunker till botten i en vätska.	Avlagringar
Katalysator	Ämne som ökar hastigheten på en kemisk reaktion utan att själv förbrukas.	Påskyndare

Faktafrågor

Svara på följande frågor:

1. Vad händer när ett ämne faller ut som en fällning?
2. Ge ett exempel på en lösning som du använder i vardagen.
3. Hur kan du separera en fällning från en vätska?
4. Vad kallas den process där en gas blir till en vätska?

5. Vad är ett exempel på en katalysator?

Flervalsfrågor

Kryssa i det rätta svaret:

1. Vilken av följande är en egenskap hos en lösning?

- a) Den är alltid färglös
- b) Den innehåller minst två ämnen
- c) Den är alltid gasformig

2. Fällningar kan bildas när:

- a) Två vätskor blandas
- b) Ett fast ämne löses i en vätska
- c) Två vätskor reagerar kemiskt

3. En sedimentering är en metod för att:

- a) Lösa ett fast ämne
- b) Separera fasta partiklar från en vätska
- c) Öka temperaturen i en lösning

4. Följande ämnen kan agera som katalysatorer:

- a) Enzymer
- b) Vatten
- c) Salt

5. En lösning kan vara:

- a) En gas
- b) En fast substans
- c) En vätska

Sanna eller falska påståenden

Markera om påståendet är sant eller falskt:

1. En fällning bildas alltid i en gaslösning.

2. Fällningar sjunker alltid till botten i en vätska.

3. Katalysatorer förbrukas under reaktionen.
4. En lösning kan bestå av flera olika ämnen.
5. Sediment är alltid synliga i en lösning.
6. Reaktioner kan ske utan att det bildas fällningar.

Kortessäfrågor

Svara med några meningar:

1. Beskriv hur en fällning kan användas i vattenrening.
2. Förklara skillnaden mellan en lösning och en blandning.
3. Hur påverkar temperaturen hastigheten på en kemisk reaktion?

Sammanfattningsuppgift

Sammanfatta vad en katalysator gör i en kemisk reaktion.

Tags: [Arbetsblad](#)