## Aufgabe:

Formuliert im 2er-Team\*

- a. die Reaktionsgleichung und
- b. den Reaktionsmechanismus der radikalischen Polymerisation für zwei Monomere aus B3, S. 201

Stellt ein Foto eurer Reaktion auf die Registrierkarte Polymerisation ( $\rightarrow$  einfügen  $\rightarrow$  Bild)

\*Die 2er-Teams arbeiten in einem Breakout-Room zusammen, der euch automatisch zugewiesen wird. Bei Fragen könnt ihr wieder in die Besprechung zurück kommen. Wenn ihr die Aufgabe erledigt habt, könnt ihr die Besprechung beenden.

## Die Verteilung der Monomere in die Breakout-Gruppen ist wie folgt:

Room1: Vinylchlorid, Propen

Room2: Propen, Styrol

Room3: Tetrafluorethen, Methacrylsäuremethylester (-COOCH<sub>3</sub>)

Room4: Propen, Tetrafluorethen

Room5: Vinylchlorid, Acrylnitril

Room6: Tetrafluorethen, Styrol

Room7: Propen, Methacrylsäuremethylester (- COOCH<sub>3</sub>)

Room8: Vinylchlorid, Styrol

Room9: Tetrafluorethen, Acrylnitril