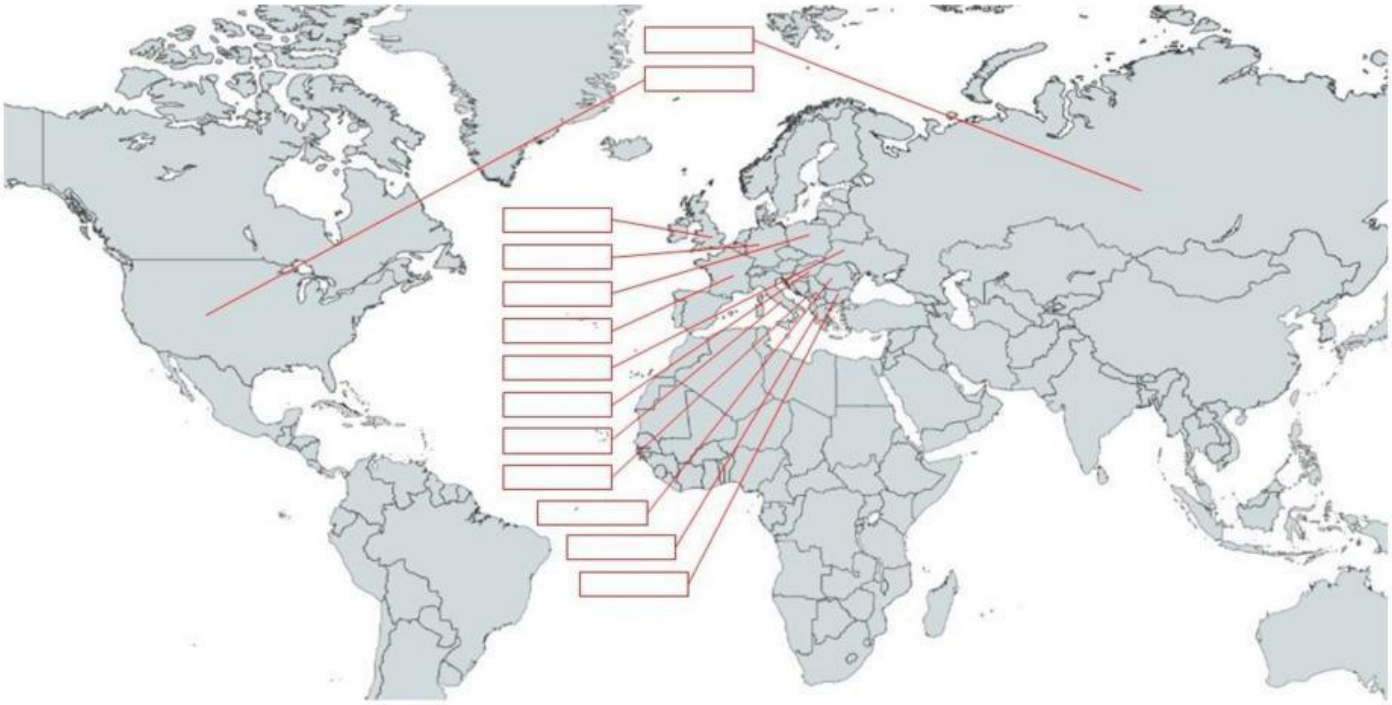
II svjetski rat



LIČNOST	**Hitler**	**Ruzvelt**	**Čerčil**	**Staljin**	**Musolini**
DRŽAVA	**Njemačka**	**SAD**	**Velika Britanija**	**SSSR**	**Italija**

LIČNOST					
DRŽAVA					

SILE OSOVINE		
Njemačka	Italija	Japan

SILE ATANTE			
Velika Britanija	Francuska	SSSR	SAD

SSSR – Savez Sovjetskih Socijalističkih Republika – današnja Ruska Federacija

SAD – Sjedinjene Američke Države

LIVEWORKSHEETS

- Početak rata - **3. septembar 1939.** , nakon napada na Poljsku, Francuska i Velika Britanija objavljuju rat Njemačkoj.
- Kraj rata - **2. septembra 1945.** kada Japanska vlada je kapitulirala nakon što su bačene atomske bombe na Hirošimu I Nagasaki.

HEMIJA

Vrste neorganskih jedinjenja

Vrste neorganskih jedinjenja su oksidi, kisijeline, baze i soli.

OKSIDI

Oksidi su jedinjenja elemenata sa kiseonikom.

Oksidi mogu biti bazni, kisili, amfoterni i neutralni oksidi.

Oksidi dobijaju imena prema nazivu elementa tako što se na ime elementa doda riječ oksid, npr- magnezijum oksid, kalcijum oksid, kalijum oksid itd.

Metali iz periodnog sistema elemenata sa kiseonikom grade bazne okside, a nemetali sa kiselnikom grade kisjele okside.

Bazni oksidi su:

- jonskog tipa
- sa vodom grade baze i nazivaju se još anhidridi baza
- rastvaraju se u kisijelinama i grade odgovarajuće soli i vodu.

Kisijeli oksidi su:

- kovalentnog tipa.
- sa vodom grade kisijeline i nazivaju se još anhidridima kisijelina
- reaguju sa bazama gradeći odgovarajuće soli i vodu.

Oksidi koji reaguju i sa kiselinama i sa bazama nazivaju se **amfoterni oksidi.**

LIVEWORKSHEETS