

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore

NOME _____ COGNOME _____ Classe _____ Data _____

Utilizza i dati in tuo possesso per determinare la concentrazione molare della soluzione di permanganato di potassio in modo tale che facendo reagire 20 ml di tale sale con 20 cc di acido ossalico la reazione avvenga in _____ secondi.

- Prepara 20 cc della soluzione di permanganato di potassio diluendo una soluzione iniziale 0,02 M.
- Fai avvenire la reazione con 20 cc di acido ossalico e così misura la velocità di decolorazione.
- Calcola l'errore percentuale tra il tempo teorico e il tempo misurato.

Molarità iniziale	Calcoli	Molarità trovata
0,02 M ₁	M ₂

Tempo teorico	Calcoli	% d'errore