

MINISTERO DELL'ISTRUZIONE, UNIVERSITA' E RICERCA



Ministero della
Pubblica Istruzione

ISTITUTO TECNICO INDUSTRIALE

"J.F.KENNEDY"

PORDENONE

tel. 0434-365331-2-3/ fax 0434-365400

e-mail: PNTF01000A@istruzione.it-

WEB:www.itiskennedy.it



GARA NAZIONALE DI CHIMICA -VIII EDIZIONE

PROVA PRATICA

SCHEMA DELLE RISPOSTE

Cognome e Nome _____ n. campione _____

Istituto di Provenienza _____

Docente accompagnatore _____

1. **Esponi nel riquadro sottostante i calcoli relativi alla preparazione della soluzione di AgNO_3**

2. **Esponi nel riquadro sottostante i calcoli relativi alla determinazione della concentrazione esatta della soluzione di AgNO_3**

3. **Esponi nel riquadro sottostante i calcoli relativi alla determinazione della quantità di NaCl presente nel campione d'analisi (per ciascuna delle prove effettuate)**

4. **Riporta nel riquadro sottostante il risultato analitico ottenuto (media dei grammi di NaCl nelle prove effettuate)**

5. **Scrivi nel riquadro sottostante e bilancia le reazioni sulle quali si basa il metodo adottato**

6. **Il metodo richiede che l'ambiente di reazione sia pressoché neutro ($6 \leq \text{pH} \leq 8$)
Scrivi nel riquadro sottostante e bilancia le reazioni parassite che impediscono la corretta applicazione di questo metodo se l'ambiente è troppo basico ($\text{pH} > 8$)**

7. **Scrivi nel riquadro sottostante e bilancia le reazioni parassite che impediscono la corretta applicazione di questo metodo se l'ambiente è troppo acido ($\text{pH} < 6$)**

Pordenone, 17 novembre 2009

Firma dello studente
