

РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ
МАЈ, 2006. ГОДИНЕ
ПРАКТИЧНА ВЕЖБА ЗА VII РАЗРЕД

Шифра ученика:

Од датих супстанци: метал, неметал, хидроксид, киселина, растворна и нерастворна со направљене су три двокомпонентне смеше I, II, и III. Киселост и базност смеша потичу од једне компоненте. **Утврдите састојке смеша и напишите како сте их доказали. Где је могуће илуструјте доказе једначинама реакција.**

Смеша I садржи: _____.

Докази: _____

Смеша II садржи: _____.

Докази: _____

Смеша III садржи: _____.

Докази: _____

Смешу III раздвојите на састојке. _____

Техника рада: _____

Укупно поена: _____

ПРАКТИЧНА ВЕЖБА ЗА VII РАЗРЕД
УПУТСТВО ЗА ЖИРИ

Смеша I садржи: неметал и киселину. 1 + 1

Докази: Смеша (компонента црне боје) није растворна у води.

Супстанца црне боје нема магнетне особине и у реакцији са киселином не издвајају се мехурићи гаса - неметал. 2 + 2 + 2

Раствор мења боју плаве лакмус хартије у црвену - киселина.

Смеша II садржи: хидроксид и растворну со. 1 + 1

Докази: Смеша је растворна у води - растворна со.

Раствор мења боју црвене лакмус хартије у плаву – хидроксид. 2 + 2

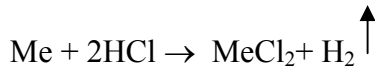
Смеша III садржи: метал и нерастворну со. 1 + 1

Докази: Смеша је нерастворна у води.

Раствор смеше не мења боју лакмус хартије –
неутрална реакција –нерастворна со. 2+2+2+2 +2

Црну компоненту смеше привлачи магнет - метал.

Метал реагује са хлороводоничном киселином уз издвајање
мехурића гаса – водоник.



Смешу III раздвојите на састојке. 1

Техника рада: 3

Укупно поена: 30